LIPR

Henri Maillard

# NOMENCLATURE CHIMIQUE,

OU

# SYNONYMIE ANCIENNE ET MODERNE,

POUR SERVIR A L'INTELLIGENCE DES AUTEURS.

NOUVELLE ÉDITION,

*A laquelle on a joint différens Mémoires & Rapports de MM. Lavoisier, Fourcroy, Morveau, Cadet, Baumé, d'Arcet & Sage, sur la nécessité de réformer & de perfectionner la Nomenclature.*

Avec Figures & Tableaux.

TOME TROISIÈME.

*A PARIS,*
Chez CUCHET, Libraire, rue & hôtel Serpente.

M. DCC. LXXXIX.

[1789]
AXA 129-3

# TABLE.

*MÉMOIRE sur la nécessité de réformer & de perfectionner la Nomenclature de la Chimie, lu à l'Assemblée publique de l'Académie des Sciences du 18 Avril 1787; par M. Lavoisier,* page 1

*MÉMOIRE sur le développement des principes de la Nomenclature méthodique, lu à l'Académie, le 2 Mai 1787; par M. de Morveau,* 27

*APPENDICE contenant la Nomenclature de quelques substances composées, qui se combinent quelquefois à la manière des corps simples,* 75

*MÉMOIRE pour servir à l'explication du Tableau de Nomenclature; par M. de Fourcroy,* 80

*AVERTISSEMENT sur les deux Synonymies,* 109

*SYNONYMIE ancienne & nouvelle, par ordre alphabétique,* 115

*Dictionnaire pour la nouvelle Nomenclature chimique*, 152

*Rapport ſur la nouvelle Nomenclature*, 246

Fin de la Table.

# NOMENCLATURE CHIMIQUE.

## MÉMOIRE

*Sur la nécessité de réformer & de perfectionner la nomenclature de la Chimie, lu à l'Assemblée publique de l'Académie Royale des Sciences du 18 Avril 1787;*

Par M. Lavoisier.

Le travail que nous présentons à l'Académie a été entrepris en commun par M. de Morveau, par M. Bertholet, par M. de Fourcroy & par moi : il est le résultat d'un grand nombre de conférences, dans lesquelles nous avons été

aidés des lumières & des conseils d'une partie des géomètres de l'Académie & de plusieurs chimistes.

Long-tems avant que les découvertes modernes eussent donné à la chimie une forme pour ainsi dire nouvelle, les savans qui la cultivoient avoient reconnu la nécessité d'en modifier la nomenclature. M. Macquer & M. Baumé s'en étoient occupés avec beaucoup de succès dans les leçons qu'ils ont données pendant plusieurs années & dans les ouvrages qu'ils ont publiés. C'est à eux qu'on doit principalement d'avoir désigné les sels métalliques par le nom de l'acide & par celui du métal qui entrent dans leur composition; d'avoir classé sous le nom de *vitriols* tous les sels résultans de la dissolution d'une substance métallique par l'acide vitriolique, sous le nom de *nitres* tous les sels dans lesquels entre l'acide nitreux. Depuis M Bergman, M. Bucquet & M. de Four-

croy ont étendu plus loin l'application des mêmes principes ; & la nomenclature de la chimie a acquis, entre leurs mains, des degrés ſucceſſifs de perfection.

Mais aucun chimiſte n'avoit conçu un plan d'une auſſi vaſte étendue que celui dont M. de Morveau a préſenté le tableau en 1782. Il avoit pris dès-lors l'engagement de rédiger la partie chimique de l'Encyclopédie méthodique. Deſtiné à porter, en quelque façon, la parole, au nom des chimiſtes françois, & dans un ouvrage national, il ne s'étoit pas diſſimulé qu'il ne ſuffiſoit pas de créer une langue, qu'il falloit encore qu'elle fût adoptée, & qu'il n'y avoit que la convention qui pût fixer la valeur des termes. Il crut donc, qu'avant de ſe livrer à l'entrepriſe pénible dont il s'étoit chargé, il étoit néceſſaire de preſſentir les chimiſtes françois ; de développer à leurs yeux les principes généraux qui devoient lui ſervir de guide ; de leur préſenter des ta-

bleaux de la nomenclature méthodique qu'il ſe propoſoit d'adopter, & de leur demander une ſorte de conſentement au moins tacite. Son mémoire fut publié alors dans le Journal de Phyſique, & il eut la modeſtie de ſolliciter, non les ſuffrages, mais les objections de tous ceux qui cultivoient la chimie.

Quelque près que M. de Morveau eût approché du but dans cette premiere tentative, il ne l'avoit pas encore atteint. Il a bien ſenti lui-même, que, dans une ſcience qui eſt, en quelque façon, dans un état de mobilité, qui marche à grands pas vers ſa perfection, dans laquelle des théories nouvelles ſe ſont élevées, il étoit d'une extrême difficulté de former une langue qui convînt aux différens ſyſtêmes, & qui ſatisfît à toutes les opinions, ſans en adopter excluſivement aucune.

Pour s'affermir dans ſa marche, M. de Morveau a deſiré de s'appuyer des con-

ſeils de quelques-uns des chimiſtes de l'Académie : il a fait cette année un voyage à Paris dans ce deſſein ; il a offert le ſacrifice de ſes propres idées, de ſon propre travail ; & l'amour de la propriété littéraire a cédé chez lui à l'amour de la ſcience. Dans les conférences qui ſe ſont établies, nous avons cherché à nous pénétrer tous du même eſprit ; nous avons oublié ce qui avoit été fait, ce que nous avions fait nous-mêmes, pour ne voir que ce qu'il y avoit à faire ; & ce n'eſt qu'après avoir paſſé pluſieurs fois en revue toutes les parties de la chimie, après avoir profondément médité ſur la métaphyſique des langues, & ſur le rapport des idées avec les mots, que nous avons haſardé de nous former un plan.

Nous parviendrions difficilement à intéreſſer l'aſſemblée qui nous écoute, ſi nous entreprenions d'énoncer & de diſcuter les mots techniques que nous avons adoptés : ces détails ſeront l'objet d'un

ſecond mémoire, que M. de Morveau s'eſt chargé de rédiger, & nous le réſervons pour nos ſéances particulières. Nous nous bornerons à entretenir, dans ce moment, l'Académie des vues générales qui nous ont dirigés, de l'eſpèce de métaphyſique qui nous a guidés : les principes une fois poſés, il ne nous reſtera plus qu'à en faire des applications, à préſenter des tableaux, & à y joindre des explications ſommaires : ces tableaux demeureront expoſés, tout le tems qui ſera jugé néceſſaire, dans la ſalle de l'Académie, afin que chacun puiſſe en prendre une connoiſſance approfondie; que nous puiſſions recueillir des avis & perfectionner notre travail par la diſcuſſion.

Les langues n'ont pas ſeulement pour objet, comme on le croit communément, d'exprimer par des ſignes, des idées & des images : ce ſont, de plus, de véritables méthodes analytiques, à l'aide deſquelles nous procédons du connu

à l'inconnu, & juſqu'à un certain point, à la manière des mathématiciens : eſſayons de développer cette idée.

L'algèbre eſt la méthode analytique par excellence : elle a été imaginée pour faciliter les opérations de l'eſprit, pour abréger la marche du raiſonnement, pour reſſerrer, dans un petit nombre de lignes, ce qui auroit exigé un grand nombre de pages de diſcuſſion ; enfin, pour conduire d'une manière plus commode, plus prompte & plus ſûre à la ſolution de queſtions très-compliquées. Mais un inſtant de réflexions fait aiſément appercevoir que l'algèbre eſt une véritable langue : comme toutes les langues, elle a ſes ſignes repréſentatifs, ſa méthode, ſa grammaire, s'il eſt permis de ſe ſervir de cette expreſſion : ainſi une méthode analytique eſt une langue ; une langue eſt une méthode analytique, & ces deux expreſſions ſont, dans un certain ſens, ſynonimes.

Cette vérité a été développée avec infiniment de juſteſſe & de clarté dans la Logique de l'abbé de Condillac, ouvrage que les jeunes gens qui ſe deſtinent aux ſciences ne ſauroient trop lire, & dont nous ne pouvons nous diſpenſer d'emprunter quelques idées. Il y a fait voir comment on pouvoit traduire le langage algébrique en langage vulgaire & réciproquement ; comment la marche de l'eſprit étoit la même dans les deux cas; comment l'art de raiſonner étoit l'art d'analyſer.

Mais ſi les langues ſont de véritables inſtrumens que les hommes ſe ſont formés pour faciliter les opérations de leur eſprit, il eſt important que ces inſtrumens ſoient les meilleurs qu'il eſt poſſible, & c'eſt travailler véritablement à l'avancement des ſciences, que de s'attacher à les perfectionner.

C'eſt ſur-tout pour ceux qui commencent à ſe livrer à l'étude d'une ſcience,

que la perfection de ſon langage eſt importante : on en ſera convaincu, ſi l'on veut réfléchir un moment ſur la manière dont s'acquièrent nos connoiſſances.

Dans notre première enfance nos idées viennent de nos beſoins ; la ſenſation de nos beſoins fait naître l'idée des objets propres à les ſatisfaire, & inſenſiblement, par une ſuite de ſenſations, d'obſervations & d'analyſes, il ſe forme une génération ſucceſſive d'idées, toutes liées les unes aux autres, dont un obſervateur attentif peut même, juſqu'à un certain point, retrouver le fil & l'enchaînement, & qui conſtituent l'enſemble de ce que nous ſavons.

Lorſque nous nous livrons, pour la première fois, à l'étude d'une ſcience, nous ſommes, par rapport à cette ſcience, daus un état très-analogue à celui dans lequel ſont les enfans, & la marche que nous avons à ſuivre eſt préciſément celle que ſuit la nature dans la formation de

leurs idées. De même que, dans l'enfant, l'idée eſt une ſuite, un effet de la ſenſation ; que c'eſt la ſenſation qui fait naître l'idée ; de même auſſi, pour celui qui commence à ſe livrer à l'étude des ſciences phyſiques, les idées ne doivent être qu'une conſéquence immédiate d'une expérience ou d'une obſervation.

Qu'il nous ſoit permis d'ajouter que celui qui entre dans la carrière des ſciences eſt, par rapport à ces ſciences, dans une ſituation moins avantageuſe même que l'enfant qui acquiert ſes premières idées. Si celui-ci s'eſt trompé ſur les effets ſalutaires ou nuiſibles des objets qui l'environnent, la nature lui donne des moyens multipliés de ſe rectifier. A chaque inſtant le jugement qu'il a porté ſe trouve redreſſé par l'expérience. La privation ou la douleur viennent à la ſuite d'un jugement faux, la jouiſſance & le plaiſir à la ſuite d'un jugement juſte. Avec de tels maîtres on devient bientôt conſé-

quent, & il faut bien s'accoutumer à raiſonner juſte, quand on ne peut raiſonner autrement, ſous peine de ſouffrir.

Il n'en eſt pas de même dans l'étude & dans la pratique des ſciences : les faux jugemens que nous portons n'intéreſſent ni notre exiſtence, ni notre bien-être ; aucun intérêt phyſique ne nous oblige de nous rectifier ; l'imagination au contraire, qui tend à nous porter continuellement au-delà du vrai, la confiance en nous-mêmes, qui touche de ſi près à l'amour-propre, nous ſollicitent à tirer des conſéquences qui ne dérivent pas immédiatement des faits : il n'eſt donc pas étonnant que, dans des tems très-voiſins du berceau de la chimie, on ait ſuppoſé au lieu de conclure ; que les ſuppoſitions tranſmiſes d'âge en âge ſe ſoient transformées en préjugés ; & que ces préjugés aient été adoptés & regardés comme des vérités fondamentales, même par de très-bons eſprits.

Le ſeul moyen de prévenir ces écarts, conſiſte à ſupprimer, ou au moins à ſimplifier, autant qu'il eſt poſſible, le raiſonnement qui eſt de nous, & qui peut ſeul nous égarer, à le mettre continuellement à l'épreuve de l'expérience ; à ne conſerver que les faits qui ſont des vérités données par la nature, & qui ne peuvent nous tromper ; à ne chercher la vérité que dans l'enchaînement des expériences & des obſervations, ſur-tout dans l'ordre dans lequel elles ſont préſentées, de la même manière que les mathématiciens parviennent à la ſolution d'un problême par le ſimple arrangement des données, & en réduiſant le raiſonnement à des opérations ſi ſimples, à des jugemens ſi courts, qu'ils ne perdent jamais de vue l'évidence qui leur ſert de guide.

Cette méthode qu'il eſt ſi important d'introduire dans l'étude & dans l'enſeignement de la chimie, eſt étroitement liée à la réforme de ſa nomenclature :

une langue bien faite, une langue dans laquelle on aura ſaiſi l'ordre ſucceſſif & naturel des idées, entraînera une révolution néceſſaire & même prompte dans la manière d'enſeigner ; elle ne permettra pas à ceux qui profeſſeront la chimie de s'écarter de la marche de la nature ; il faudra ou rejetter la nomenclature, ou ſuivre irréſiſtiblement la route qu'elle aura marquée. C'eſt ainſi que la logique des ſciences tient eſſentiellement à leur langue, & quoique cette vérité ne ſoit pas neuve, quoiqu'elle ait été déjà annoncée, comme elle n'eſt pas ſuffiſamment répandue, nous avons cru néceſſaire de la retracer ici.

Si après avoir conſidéré les langues comme des méthodes analytiques, nous les conſidérons ſimplement comme une collection de ſignes repréſentatifs, elles nous préſenteront des obſervations d'un autre genre. Nous aurons, ſous ce ſecond point de vue, trois choſes à diſtin-

guer dans toute ſcience phyſique. La ſérie des faits qui conſtitue la ſcience ; les idées qui rappellent les faits ; les mots qui les expriment. Le mot doit faire naître l'idée ; l'idée doit peindre le fait : ce ſont trois empreintes d'un même cachet, & comme ce ſont les mots qui conſervent les idées & qui les tranſmettent, il en réſulte qu'il ſeroit impoſſible de perfectionner le ſcience, ſi on n'en perfectionnoit le langage, & que quelque vrais que fuſſent les faits, quelque juſtes que fuſſent les idées qu'ils auroient fait naître, ils ne tranſmettroient encore que des impreſſions fauſſes, ſi on n'avoit pas des expreſſions exactes pour les rendre. La perfection de la nomenclature de la chimie, enviſagée ſous ce rapport, conſiſte à rendre les idées & les faits dans leur exacte vérité, ſans rien ſupprimer de ce qu'ils préſentent, ſur-tout ſans y rien ajouter : elle ne doit être qu'un miroir fidèle ; car, nous ne ſaurions trop le

répéter, ce n'eſt jamais la nature ni les faits qu'elle préſente, mais notre raiſonnement qui nous trompe.

On ſent aſſez, ſans que nous ſoyions obligés d'inſiſter ſur les preuves, que la langue de la chimie, telle qu'elle exiſte aujourd'hui, n'a point été formée d'après ces principes ; & comment auroit-elle pu l'être dans des ſiècles où la marche de la phyſique expérimentale n'étoit point encore connue; où l'on donnoit tout à l'imagination, preſque rien à l'obſervation ; où l'on ignoroit juſqu'à la méthode d'étudier ?

Une partie d'ailleurs des expreſſions dont on ſe ſert en chimie, y a été introduite par les alchimiſtes : il leur auroit été difficile de tranſmettre à leurs lecteurs, ce qu'ils n'avoient pas eux-mêmes, des idées juſtes & vraies. De plus, leur objet n'étoit pas toujours de ſe faire entendre. Ils ſe ſervoient d'un langage énigmatique qui leur étoit particulier, qui,

le plus ſouvent, préſentoit un ſens pour les adeptes, un autre ſens pour le vulgaire, & qui n'avoit rien d'exact & de clair, ni pour les uns, ni pour les autres. C'eſt ainſi que l'huile, le mercure, l'eau elle-même des philoſophes n'étoient ni l'huile, ni le mercure, ni l'eau dans le ſens que nous y attachons. L'*homo galeatus*, l'homme armé, déſignoit une cucurbite garnie de ſon chapiteau ; la tête de mort, un chapiteau d'alambic ; le pélican exprimoit un vaiſſeau diſtillatoire ; le *caput mortuum*, la terre damnée, ſignifioit le réſidu d'une diſtillation.

Une autre claſſe de ſavans, qui n'ont pas beaucoup moins défiguré le langage de la chimie, ſont les chimiſtes ſyſtématiques. Ils ont rayé du nombre des faits ce qui ne cadroit pas avec leurs idées : ils ont, en quelque façon, dénaturé ceux qu'ils ont bien voulu conſerver ; ils les ont accompagnés d'un appareil de raiſonnement, qui fait perdre de vue le fait

en

en lui-même ; en ſorte que la ſcience n'eſt plus entre leurs mains que l'édifice élevé par leur imagination.

Il eſt tems de débarraſſer la chimie des obſtacles de toute eſpèce qui retardent ſes progrès ; d'y introduire un véritable eſprit d'analyſe, & nous avons ſuffiſamment établi que c'étoit par le perfectionnement du langage, que cette réforme devoit être opérée. Nous ſommes bien éloignés ſans doute de connoître tout l'enſemble, toutes les parties de la ſcience ; on doit donc s'attendre qu'une nomenclature nouvelle, avec quelque ſoin qu'elle ſoit faite, ſera loin de ſon état de perfection ; mais pourvu qu'elle ait été entrepriſe ſur de bons principes ; pourvu que ce ſoit une méthode de nommer, plutôt qu'une nomenclature, elle s'adaptera naturellement aux travaux qui ſeront faits dans la ſuite ; elle marquera d'avance la place & le nom des nouvelles ſubſtances qui pourront être décou-

vertes, & elle n'exigera que quelques réformes locales & particulières.

Nous ſerions en contradiction avec tout ce que nous venons d'expoſer, ſi nous nous livrions à de grandes diſcuſſions ſur les principes conſtituans des corps & ſur leurs molécules élémentaires. Nous nous contenterons de regarder ici comme ſimples toutes les ſubſtances que nous ne pouvons pas décompoſer; tout ce que nous obtenons en dernier réſultat par l'analyſe chimique. Sans doute un jour ces ſubſtances, qui ſont ſimples pour nous, ſeront décompoſées à leur tour, & nous touchons probablement à cette époque pour la terre ſiliceuſe & pour les alkalis fixes; mais notre imagination n'a pas dû devancer les faits, & nous n'avons pas dû en dire plus que la nature ne nous en apprend.

Ce ſont ces ſubſtances, que nous appellons ſans doute improprement ſubſtances ſimples, que nous avons cru de-

voir nommer les premières : la plupart portent déjà des noms dans l'ufage de la fociété ; &, à moins que nous n'y ayions été forcés par des motifs très-déterminans, nous nous fommes fait une loi de les conferver. Mais lorfque ces noms entraînoient des idées évidemment fauffes, lorfqu'ils pouvoient faire confondre ces fubftances avec celles qui font douées de propriétés différentes ou oppofées, nous nous fommes permis d'en fubftituer d'autres que nous avons le plus fouvent empruntés du grec. Nous avons fait en forte d'exprimer par ces nouveaux noms la propriété la plus générale, la plus caractériftique du corps qu'ils défignoient. Nous y avons trouvé deux avantages ; le premier, de foulager la mémoire des commençans, qui retiennent difficilement un mot nouveau, lorfqu'il eft abfolument vide de fens ; le fecond, de les accoutumer de bonne heure à n'admettre aucun mot fans y attacher une idée.

A l'égard des corps qui ſont composés de deux ſubſtances ſimples, comme leur nombre eſt déjà fort conſidérable, il étoit indiſpenſable de les claſſer. Dans l'ordre naturel des idées, le nom de claſſe & de genre eſt celui qui rappelle les propriétés communes à un grand nombre d'individus; celui d'eſpèce eſt celui qui ramène l'idée aux propriétés particulières de quelques individus. Cette logique naturelle appartient à toutes les ſciences; nous avons cherché à l'appliquer à la chimie.

Les acides, par exemple, ſont composés de deux ſubſtances de l'ordre de celles que nous regardons comme ſimples; l'une, qui conſtitue l'acidité & qui eſt commune à tous; c'eſt de cette ſubſtance que doit être emprunté le nom de claſſe ou de genre: l'autre, qui eſt propre à chaque acide, qui eſt différente pour chacun, qui les différencie les uns des autres, & c'eſt de cette ſubſtance

que doit être emprunté le nom ſpécifique.

Mais, dans la plupart des acides, les deux principes conſtituans, le principe acidifiant & le principe acidifié, peuvent exiſter dans des proportions différentes qui conſtituent également des points d'équilibre ou de ſaturation; c'eſt ce qu'on obſerve dans l'acide vitriolique & dans l'acide ſulfureux; nous avons exprimé ces deux états du même acide, en faiſant varier la terminaiſon du nom ſpécifique.

Les chaux métalliques ſont composées d'un principe qui eſt commun à toutes, & d'un principe particulier propre à chacune : nous avons dû également les claſſer ſous un nom générique, dérivé du principe commun, & les différencier les unes des autres, par le nom particulier du métal auquel elles appartiennent.

Les ſubſtances combuſtibles, qui, dans les acides & dans les chaux métalliques, ſont un principe ſpécifique & particu-

lier, font fufceptibles de devenir à leur tour un principe commun à un grand nombre de combinaifons. Les foies de foufre, & toutes les combinaifons fulfureufes, ont été long-tems les feuls connus en ce genre : on fait aujourd'hui que le charbon fe combine avec le fer, & peut-être avec plufieurs autres métaux; qu'il en réfulte, fuivant les proportions, de l'acier, de la plombagine, &c. Nous avons encore raffemblé ces différentes combinaifons fous des noms génériques, dérivés de celui de la fubftance commune, avec une terminaifon qui rappelle cette analogie, & nous les avons fpécifiées par un autre nom dérivé de leur fubftance propre.

La nomenclature des êtres compofés de trois fubftances fimples préfentoit un peu plus de difficultés, en raifon de leur nombre, & fur-tout parce qu'on ne peut exprimer la nature de leurs principes conftituans, fans employer des noms

plus composés. Nous avons eu à considérer dans les corps qui forment cette classe tels que les sels neutres, par exemple, 1°. le principe acidifiant qui est commun à tous ; 2°. le principe acidifiable qui constitue leur acide propre ; 3°. la base saline terreuse & métallique qui détermine l'espèce particulière de sel. Nous avons emprunté le nom de chaque classe de sel de celui du principe acidifiable commun à tous les individus de la classe ; nous avons ensuite distingué chaque espèce par le nom de la base saline terreuse ou métallique qui lui est particulière.

Un sel, quoique composé des trois mêmes principes, peut être cependant dans des états très-différens, par la seule différence de leur proportion. Le sel sulfureux de Stalh, le tartre vitriolé, le tartre vitriolé avec excès d'acide, sont trois sels, dont les propriétés ne sont pas les mêmes, & cependant ils sont tous trois composés de soufre, de principe acidi-

fiant & d'alkali fixe. La nomenclature que nous proposons auroit été défectueuse, si elle n'eût pas exprimé ces différens états, & nous y sommes principalement parvenus par des changemens de terminaisons que nous avons rendues uniformes pour un même état des différens sels (1).

Enfin nous sommes arrivés au point que, par le mot seul, on reconnoît sur-le-champ quelle est la substance combustible qni entre dans la combinaison dont il est question; si cette substance combustible est combinée avec le principe acidifiant, & dans quelle proportion, dans quel état est cet acide, à quelle base il est uni, s'il y a saturation exacte, si c'est l'acide ou bien si c'est la base qui est en excès.

On conçoit que nous n'avons pu remplir ces différens objets, sans blesser sou-

---

(1) Ces détails se trouveront développés dans le Mémoire de M. de Morveau, imprimé à la suite de celui-ci.

vent les usages reçus, & sans adopter des dénominations qui paroîtront dures & barbares dans le premier moment; mais nous avons observé que l'oreille s'accoutumoit promptement aux mots nouveaux; sur-tout lorsqu'ils se trouvent liés à un système général & raisonné. Les noms au surplus qui sont actuellement en usage, tels que ceux de *Poudre d'Algoroth*, de *sel Alembroth*, de *Pompholix*, d'*Eau phagédénique*, de *turbith minéral*, d'*éthiops*, de *colcothar*, & beaucoup d'autres, ne sont ni moins durs, ni moins extraordinaires; il faut une grande habitude & beaucoup de mémoire pour se rappeller les substances qu'ils expriment, & sur-tout pour reconnoître à quel genre de combinaison ils appartiennent. Les noms d'*huile de tartre par défaillance*, d'*huile de vitriol*, de *beurres d'arsenic* & d'*antimoine*, de *fleurs de zinc*, &c. sont plus ridicules encore, parce qu'ils font naître des idées fausses; parce qu'il n'exis-

te, à proprement parler, dans le règne minéral, & ſur-tout dans le règne métallique, ni beurre, ni huile, ni fleurs; enfin parce que les ſubſtances qu'on déſigne ſous ces noms trompeurs, ſont la plupart de violens poiſons.

Nous pardonnera-t-on d'avoir changé la langue que nos maîtres ont parlée, qu'ils ont illuſtrée, & qu'ils nous ont tranſmiſe? Nous l'eſpérons d'autant plus, que c'eſt Bergman & Macquer qui ont ſollicité cette réforme. Le ſavant profeſſeur d'Upſal, M. Bergman, écrivoit à M. de Morveau, dans les derniers tems de ſa vie, *ne faites grace à aucune dénomination impropre. Ceux qui ſavent déjà entendront toujours; ceux qui ne ſavent pas encore entendront plutôt.* Appellés à cultiver le champ qni a produit pour ces chimiſtes de ſi abondantes récoltes, nous avons regardé comme un devoir de remplir le dernier vœu qu'ils ont formé.

# MÉMOIRE

*Sur le développement des principes de la Nomenclature méthodique, lu à l'Académie, le 2 Mai 1787;*

Par M. DE MORVEAU.

LES principes dont le mémoire de M. Lavoisier contient l'exposition générale, suffisent sans doute pour justifier le projet que nous avons conçu de réformer la nomenclature de la chimie; ils nous ont paru porter le caractère d'évidence qui ne peut manquer de réunir les suffrages, & il semble qu'après cela nous n'ayions plus qu'à présenter à l'Académie le résultat du travail fait en commun ou le vocabulaire rédigé sur ces principes; mais nous avons pensé que nous devions encore rendre compte des raisons qui en ont déterminé l'applica-

tion, & même motiver le choix des principales dénominations ; qu'il importoit ſur-tout au ſuccès de cette entrepriſe de raſſurer ſur les difficultés de retenir & d'entendre des mots nouveaux, en réduiſant à un ſeul tableau tout le ſyſtême, tous les exemples néceſſaires pour la formation des noms compoſés ; qu'il falloit enfin y joindre la traduction latine de la nouvelle nomenclature, pour faire voir par cet exemple, comment ce ſyſtême une fois adopté pouvoit devenir propre à toute langue, & pour contribuer autant qu'il étoit en nous à décider l'uniformité de langage ſi eſſentielle à la communication des travaux & aux progrès de la ſcience.

Tels ſont les objets dont je vais m'occuper en ce mémoire, qui ne ſera toujours que l'expreſſion du vœu unanime, & le précis des diſcuſſions qui l'ont précédée dans les conférences que nous avons eues ſur ce ſujet. Lorſque je publiai en

1782 (1) un essai de la nomenclature de la chimie, je ne me serois pas attendu que le foible mérite d'avoir senti la nécessité d'y mettre plus d'ensemble & de vérité, me procurât un jour l'avantage de m'en occuper avec quelques-uns des membres de l'Académie, d'être chargé par eux de lui en présenter le tableau, & de pouvoir réclamer l'attention favorable qu'elle est dans l'habitude de leur accorder.

Dans le plan que nous nous étions proposé, les corps simples, c'est-à-dire, ceux qui n'ont pu jusqu'à présent être décomposés, devoient principalement fixer notre attention, puisque les dénominations des substances réduites à leurs élémens par des analyses exactes, se trouvoient naturellement déterminées par la réunion des signes de ces mêmes élémens.

---

(1) Journal de Physique du mois de mai.

Ces ſubſtances non-décompoſées peuvent être diviſées en cinq claſſes.

La *premiere* comprend les principes qui, ſans préſenter entr'eux une analogie bien marquée, ont néanmoins cela de commun qu'ils ſemblent ſe rapprocher davantage de l'état de ſimplicité, qui les fait réſiſter à l'analyſe, & les rend en même tems ſi actifs dans les combinaiſons.

Nous plaçons dans la *ſeconde* toutes les baſes acidifiables ou principes radicaux des acides.

La *troiſième* réunit toutes les ſubſtances dont le principal caractère eſt de ſe montrer ſous la forme métallique.

Les terres occupent le *quatrième* rang.

Et les alkalis le *cinquième*.

A la ſuite de ces cinq claſſes, nous indiquerons dans un *appendice* les ſubſtances plus compoſées qui, ſe combinant à la manière des corps ſimples, ou ſans éprouver une décompoſition ſenſi-

ble, nous ont paru devoir entrer dans le tableau de nomenclature méthodique pour en completter le ſyſtême.

Revenons préſentement ſur chacune de ces diviſions.

## SECTION PREMIERE.

### *Des Subſtances qui ſe rapprochent le plus de l'état de ſimplicité.*

Les ſubſtances de la première claſſe ſont au nombre de cinq; ſavoir : la *lumière*, la *matière de la chaleur*, l'air appellé d'abord *déplogiſtiqué*, puis *air vital*, le *gas inflammable* & *l'air phlogiſtiqué*; le dernier ſera placé dans le tableau au rang des baſes acidifiables, parce qu'il eſt réellement celle de l'acide nitreux; mais on verra qu'il poſſède en même tems des propriétés d'un ordre différent qui nous décident à le comprendre dans cette diviſion.

La lumière & la chaleur paroiſſent en

quelques circonſtances produire les mêmes effets ; mais nos connoiſſances n'étant pas aſſez avancées pour pouvoir affirmer leur identité ou leur différence, nous leur avons conſervé à chacune leur dénomination propre ; nous avons ſeulement penſé qu'il falloit diſtinguer la chaleur, qui s'entend ordinairement d'une ſenſation, du principe matériel qui en eſt la cauſe, & nous avons déſigné ce dernier par le mot *calorique*. Ainſi nous dirons que le calorique produit la chaleur, que le calorique a paſſé d'une combinaiſon dans une autre ſans produire une chaleur ſenſible, &c. Cette expreſſion ſera auſſi claire & moins embarraſſante dans le diſcours, que celle de *matière de la chaleur*, que la néceſſité de ſe faire entendre avoit introduite depuis quelques années.

Lorſqu'on a changé le nom d'air déphlogiſtiqué en celui d'air vital, on a fait ſans doute un choix bien plus con-

forme

forme aux règles, en ſubſtituant à une expreſſion fondée ſur une ſimple hypothèſe, une expreſſion tirée de l'une des propriétés les plus frappantes de cette ſubſtance, & qui la caractériſe ſi eſſentiellement, que l'on ne doit pas héſiter d'en faire uſage toutes les fois que l'on aura à indiquer ſimplement la portion de l'air atmoſphérique qui entretient la reſpiration & la combuſtion ; mais il eſt bien démontré préſentement que cette portion n'eſt pas toujours dans l'état gazeux ou aériforme, qu'elle ſe décompoſe dans un grand nombre d'opérations, & laiſſe aller, du moins en partie, la lumière & le calorique, qui ſont ſes principes conſtituans comme air vital ; il falloit conſidérer cette ſubſtance & la déſigner dans cet état de plus grande ſimplicité ; la logique de la nomenclature exigeoit même qu'elle fût la première nommée, pour que le mot qui en rappelleroit l'idée devînt le type des dénominations de ſe

composés; nous avons satisfait à ces conditions en adoptant l'expression d'*oxygène*, en la tirant, comme M. Lavoisier l'a dès long-tems proposé, du grec οξυς *acide* & γείνομαι *j'engendre*, à cause de la propriété bien constante de ce principe, base de l'air vital, de porter un grand nombre des substances avec lesquelles il s'unit à l'état d'acide, ou plutôt parce qu'il paroît être un principe nécessaire à l'acidité. Nous dirons donc que l'air vital est le gaz oxygène, que l'oxygène s'unit au soufre, au phosphore pendant leur combustion, aux métaux pendant leur calcination, &c. ce langage sera tout-à-la-fois clair & exact.

En appliquant les mêmes principes à la substance aériforme que l'on a nommée gaz inflammable, on ne peut s'empêcher de reconnoître la nécessité de chercher une dénomination plus appropriée; il est vrai que ce fluide est susceptible de s'enflammer; mais cette pro-

priété ne lui appartient pas exclusivement, au lieu qu'il est le seul qui produise de l'eau par sa combinaison avec l'oxygène. Voilà le caractère que nous avons cru devoir saisir pour en tirer l'expression, non du gaz lui-même qui est déjà un composé, mais du principe plus fixe qui en fait la base, & nous l'avons appellé *Hydrogène*, c'est-à-dire, engendrant l'eau ; l'expérience ayant prouvé que l'eau n'est en effet que l'hydrogène oxygéné, ou le produit immédiat de la combustion du gaz hydrogène avec le gaz oxygène, moins la lumière & le calorique qui s'en séparent.

La dénomination *d'air phlogistiqué* étoit déjà abandonnée par la plupart des chimistes (1) qui avoient craint qu'elle ne fût trop expressive, long-tems même

---

(1) *Voyez* Bergman, Dissertat. XXXII, §. 3. Mém. de l'Acad. Roy. des Sciences. Elémens de M. de Fourcroy, &c.

avant qu'il fût prouvé qu'elle exprimoit une erreur. On ſait maintenant que ce fluide, qui fait une partie ſi conſidérable de l'air atmoſphérique, n'eſt pas de l'air vital altéré, qu'il n'a de commun avec l'air reſpirable que d'être comme lui en état de gaz par ſon union avec le calorique : en un mot, qu'en perdant cet état, il devient un élément propre à diverſes combinaiſons. Ses droits bien établis à la qualité d'être diſtinct, il lui falloit un nom particulier, & en le cherchant, nous avons également tâché d'éviter & l'inconvénient de former un de ces mots tout-à-fait inſignifians qui ne ſe relient à aucune idée connue, & qui n'offrent aucune priſe à la mémoire, & l'inconvénient peut-être encore plus grand d'affirmer prématurément ce qui n'eſt encore qu'apperçu.

Il réſulte de quelques expériences ſynthétiques de M. Cavendish, confirmées par un grand nombre d'analyſes, que ce

principe entre dans la composition de l'acide nitreux. M. Bertholet a prouvé qu'il existoit dans l'alkali volatil & dans les substances animales ; il est probable que les alkalis fixes le contiennent aussi : on auroit pu d'après cela le nommer *alkaligène*, comme M. de Fourcroy l'a proposé. Mais l'analyse de ces composés n'est point assez avancée pour qu'on puisse déterminer sûrement la manière d'être de ce principe dans ces différens corps, ni en déduire une propriété uniforme & constante ; il étoit d'ailleurs impossible de renfermer dans un seul terme l'expression de la double propriété de former le radical d'un acide & de concourir à la production d'un alkali ; il n'y avoit pas de raison de considérer par préférence une de ces propriétés ; & en l'admettant seule, c'eût été donner à l'autre une sorte d'exclusion. Dans ces circonstances nous n'avons pas cru pouvoir mieux faire que de nous arrêter à

cette autre propriété de l'air phlogistiqué, qu'il manifeste si sensiblement, de ne pas entretenir la vie des animaux, d'être réellement non-vital, de l'être, en un mot, dans un sens plus vrai que les gaz acides & hépatiques, qui ne font pas comme lui partie essentielle de la masse atmosphérique, & nous l'avons nommé *azote*, de l'α privatif des grecs & de ζωή *vie*. Il ne sera pas difficile après cela d'entendre & de retenir que l'air commun est un composé de gaz oxygène & de gaz azotique.

## SECTION II.

### *Des bases acidifiables ou principes radicaux des acides.*

La classe des substances dont le caractère principal est de passer à l'état d'acide est bien plus étendue ; mais elle présente aussi plus d'uniformité, & il suffira de s'arrêter à quelques-unes de ces substan-

ces, de les ſuivre dans leurs diverſes compoſitions & ſurcompoſitions, pour donner une parfaite intelligence de la nomenclature de toute cette partie.

Il faut diſtinguer dans cette claſſe les acides dont les baſes acidifiables ſont connues, & ceux que l'on n'a pas encore décompoſés, ou dont on n'eſt pas parvenu à recueillir ſéparément les principes qui conſtituent leurs caractères différentiels.

Les baſes acidifiables connues ſont l'*azote* baſe de l'acide nitreux (comme nous l'avons déjà annoncé dans la ſection précédente), le *charbon*, le *ſoufre*, & le *phoſphore*; c'eſt ſur ces baſes, dont les combinaiſons ſont plus multipliées, plus familières, plus faciles à ſuivre, que nous avons établi la méthode de nommer; pour les autres, telles que les baſes de l'acide marin, de l'acide du borax, de l'acide du vinaigre, &c. &c. nous nous ſommes contentés de déſigner l'être ſimple qui y modifie l'oxygène, par l'ex-

preſſion de *baſe acidifiable*, ou, pour abréger, de *radical* de tel acide, afin de garder la même analogie, & de pouvoir conſidérer à leur tour chacun de ces êtres d'une manière abſtraite, ſans rien haſarder ſur leurs propriétés eſſentielles, juſqu'à ce qu'elles aient été découvertes & conſtatées par des expériences déciſives. Il eſt probable que pluſieurs de ces acides ont des baſes composées, ou même qui ne diffèrent entr'elles que par des proportions diverſes des mêmes principes; quand l'analyſe aura démontré leur premier élément & leur ordre de filiation, il ſera juſte ſans doute de les ramener à ce type originel; mais il ne ceſſera pas pour cela d'être utile d'étudier leurs propriétés, leurs attractions dans leur état actuel de compoſition, & nous ne pouvions dès-lors nous diſpenſer de les comprendre dans le ſyſtême de nomenclature.

Cela poſé, prenons pour exemple le

*ſoufre* ou baſe acidifiable de l'acide vitriolique (le troiſième de cette claſſe); les produits très-nombreux de ſes combinaiſons, connus depuis long-tems, nous mettront à même de développer les règles que nous nous ſommes formées, & d'en ſuivre l'application de la manière la plus avantageuſe, pour faire connoître la progreſſion des compoſitions & le ſyſtême général du tableau.

Le ſoufre en ſe combinant avec l'oxygène produit un acide; il eſt évident que, pour conſerver l'idée de cette origine, pour exprimer clairement le premier degré de compoſition, le nom de cet acide doit être un dérivé du nom de ſa baſe; mais cet acide ſe préſente en deux états de ſaturation, & manifeſte alors des propriétés différentes. Pour ne les pas confondre, il falloit affecter à chacun de ces états un nom qui, conſervant toujours la racine primitive, marquât néanmoins cette différence; il

falloit remplir le même objet pour les ſels formés de ces deux acides ; il falloit enfin conſidérer le ſoufre dans d'autres combinaiſons directes, par exemple, avec les alkalis, les terres, les métaux : cinq terminaiſons différentes adaptées à la même racine, de la manière qui a paru le plus convenable au jugement de l'oreille, diſtinguent ces cinq états d'un même principe.

L'acide ſulfur*ique* exprimera le ſoufre ſaturé d'oxygène autant qu'il peut l'être ; c'eſt-à-dire, ce qu'on appeloit acide vitriolique.

L'acide ſulfur*eux* exprimera le ſoufre uni à une moindre quantité d'oxygène ; c'eſt-à-dire, ce qu'on nommoit acide vitriolique ſulfureux volatil, ou acide vitriolique phlogiſtiqué.

Sulf*ate* ſera le nom générique de tous les ſels formés de l'acide ſulfurique.

Sulf*ite* sera le nom des sels formés de l'acide sulfureux.

Sulf*ure* annoncera toutes les combinaisons du soufre non porté à l'état d'acide, & remplacera ainsi, d'une manière uniforme, les noms impropres & peu concordans de foie de soufre, d'hépar, de pyrite, &c. &c.

Il n'est personne qui n'apperçoive au premier coup-d'œil tous les avantages d'une pareille nomenclature, qui en même tems qu'elle indique les diverses substances, les définit, rappelle leurs parties constituantes, les classe dans leur ordre de composition, & assigne en quelque sorte, jusqu'aux proportions qui font varier leurs propriétés.

Quelqu'un s'étonnera peut-être que nous ayions compris dans cette réforme les noms d'acide vitriolique & de vitriol que l'usage sembloit avoir consacrés; c'est en effet l'innovation la plus mar-

quée, & même la ſeule de ce genre que l'on trouvera dans notre tableau ; nous avons ſenti toute la force de l'objection, nous l'avons long-tems balancée, & nous n'aurions pas héſité de laiſſer ſubſiſter à la fois, par reſpect pour l'uſage, les expreſſions de ſoufre & de vitriol, quelque diſparate qu'elles préſentent, ſi nous n'avions eu à les conſidérer qu'individuellement ; mais il falloit former un ſyſtême pour toute la claſſe des acides, c'eſt-à-dire, pour celle qui eſt la plus nombreuſe & la plus importante ; & qui eſt-ce qui nous reprocheroit de n'avoir pas ſacrifié tous les avantages de cette méthode à la conſervation du mot *vitriol* ? C'eſt préciſément parce que l'acide que forme le ſoufre eſt celui qu'on emploie le plus ſouvent, qui entre dans un plus grand nombre de préparations, en un mot, celui qu'on apprend à connoître le premier, qu'il étoit plus important de le ſoumettre à l'application rigoureuſe de

nos règles, pour le faire ſervir lui-même à en préparer l'intelligence. Au lieu de créer un mot nouveau, nous n'avions qu'à modifier par une terminaiſon nouvelle le mot ſulfureux déjà admis par tous les chimiſtes. Enfin nous avons conſidéré que, dans les arts, dans le commerce, ce ne ſont pas les noms d'*acide vitriolique*, de *vitriol de fer*, de *vitriol de zinc*, qui ſont uſités, mais ceux d'*huile de vitriol*, d'*eſprit de ſoufre*, de *couperoſe verte*, de *couperoſe blanche*, &c. & nous nous ſommes perſuadés que les chimiſtes, qui avoient déjà abandonné ceux-ci pour l'intérêt de la ſcience, renonceroient encore volontiers à deux ou trois mots, pour conſerver l'uniformité dans ſa langue.

Quant aux autres acides, nous avons eu beaucoup moins à faire pour aſſortir leurs noms à cet ordre ſyſtêmatique, comme on peut le voir aux articles *acide nitreux*, *acide tartareux*, *acide phoſphorique*, &c.

Aucun être n'a reçu autant de noms différens que ce gaz, auquel M. Black donna d'abord le nom d'*air fixe*, en se réservant expressément de changer dans la suite cette dénomination, dont il ne se dissimuloit pas l'impropriété. Le peu d'accord des chimistes de tous les pays sur ce sujet, nous laissoit, sans doute, une liberté plus entière, puisqu'il montroit la nécessité de présenter enfin des motifs capables de décider l'unanimité : nous avons usé de cette liberté suivant nos principes. Quand on a vu former l'air fixe par la combinaison directe du charbon & de l'air vital, à l'aide de la combustion, le nom de cet acide gazeux n'est plus arbitraire, il se dérive nécessairement de son radical, qui est la pure matière charbonneuse ; c'est donc l'*acide carbonique*, ses composés avec bases sont des *carbonates* ; &, pour mettre encore plus de précision dans la dénomination de ce radical, en le distinguant du char-

bon dans l'acception vulgaire, en l'isolant, par la pensée, de la petite portion de matière étrangère qu'il recèle ordinairement, & qui constitue la cendre, nous lui adaptons l'expression modifiée de *carbone*, qui indiquera le principe pur, essentiel du charbon, & qui aura l'avantage de le spécifier par un seul mot, de manière à prévenir toute équivoque.

La *plombagine*, qui n'est que du carbone uni au fer, prendra le nom de *carbure de fer*, suivant l'analogie établie.

L'acide muriatique, tiré du latin *muria*, *muriaticum*, avoit déjà pris la place d'*acide marin* dans les écrits de quelques chimistes; mais il est bien connu qu'il forme un acide à part, en ce qu'il se charge par excès d'oxygène, & que, dans cet état, son acidité paroît plutôt diminuer qu'augmenter; ce qui vient peut-être de ce que l'oxygène retient dans cette combinaison une plus grande

quantité de calorique. Quelle que fût la cause de ce phénomène, il lui falloit sans doute une dénomination appropriée à ce caractère particulier que l'on a jusqu'à ce jour désigné fort improprement par le nom d'*acide marin déphlogistiqué*. Les expressions d'*acide muriatique oxygéné*, de *muriates oxygénés*, nous ont paru les plus simples, les plus conformes à l'objet que nous nous sommes proposé, de n'exprimer que les faits bien avérés. C'est en suivant toujours cette règle, que nous avons formé les noms de toutes les autres combinaisons de l'acide muriatique : le sublimé corrosif devient alors le *muriate mercuriel corrosif*; le mercure doux, le *muriate mercuriel doux*; le sel produit par la dissolution ordinaire d'étain dans cet acide, le *muriate d'étain*; le beurre d'étain, le *muriate d'étain sublimé*; la liqueur de Libavius, le *muriate d'étain fumant*, &c. &c.

L'analogie nous porte à croire que l'acide

cide muriatique a une base acidifiable, de même que les acides carbonique, sulfurique & phosphorique, qui sert également à donner un caractère propre & particulier au produit de la combinaison oxygène : nous n'avons dû désigner cette substance que par l'expression de *radical* muriatique ou principe radical muriatique, afin de ne pas donner un nom à un être inconnu, & pour nous renfermer dans l'expression de la seule propriété que nous lui connoissons, qui est en effet de produire cet acide. Nous avons eu la même circonspection par rapport à tous les acides sur lesquels nos connoissances ne sont pas plus avancées, & dont il est très-possible que dans la suite on découvre les bases parmi des substances déjà nommées. Nous sommes forcés de comprendre dans cette classe jusqu'aux bases des acides végétaux & animaux, dont nous n'avons pas encore d'analyse exacte, malgré la facilité avec

laquelle on résout ces composés en leurs élémens.

La nature de la base acidifiable étant indépendante de la proportion dans laquelle elle se trouve unie à l'oxygène, il est évident que le soufre, par exemple, est tout-à-la-fois le radical *sulfurique* & le radical *sulfureux*; mais il convenoit de rendre cette expression uniforme pour tous les acides, & nous nous sommes arrêtés à la terminaison qui annonce la saturation la plus complette de la base acidifiable. Ainsi nous dirons : *radical boracique*, *radical acétique*, & même *radical tartarique*, &c. &c. quoique nous ne connoissions que l'acide *tartareux*, c'est-à-dire, le radical tartarique uni à une très-foible portion d'oxygène, autant que l'on en peut juger par les phénomènes de sa combustion.

Le choix de l'une ou l'autre de ces terminaisons devenoit plus important pour indiquer, dans les combinaisons acides

elles-mêmes, ces différens états de saturation. Lorsqu'ils ont été connus, nous n'avons pas hésité de faire prévaloir l'autorité de la règle sur celle de l'habitude, en nommant, par exemple, acide *nitrique* celui où l'azote est pourvu de tout l'oxygène qu'il peut prendre, & réservant le nom d'acide *nitreux* à cet acide beaucoup plus foible, où la même base se trouve unie à une moindre quantité d'oxygène.

Suivant cette analogie, *l'acide phosphorique volatil*, ou *phlogistiqué*, est devenu l'*acide phosphoreux*; les expériences de M. Bertholet sur le vinaigre radical, ayant fait voir que ce n'étoit que le vinaigre ordinaire surchargé d'oxygène (1), nous avons cru devoir distinguer l'*acide acétique* & *l'acide acéteux*. Cette distinction une fois établie nous a

(1) Mémoires de l'Académie royale des Sciences, année 1783.

donné les *nitrates* & les *nitrites*, les *phoſphates* & les *phoſphites*, les *acétates* & les *acétites*, comme on l'a vu pour les ſels formés de l'acide du ſoufre : il n'y a d'exception que pour le mot *nitre*, que, par reſpect pour l'uſage, nous avons conſervé comme ſynonyme de *nitrate de potaſſe*.

A l'égard des autres acides que l'on n'a pas encore obtenus dans deux états de ſaturation oxygène, & qui ne ſont peut-être ſuſceptibles que de l'un ou de l'autre, nous devons avertir, que ne pouvant appuyer que ſur de très-foibles conjectures le choix de la terminaiſon appropriée à l'un de ces états, nous n'avons eu, le plus ſouvent, d'autre motif, que d'éviter des dénominations déſagréables à l'oreille, & de nous écarter le moins qu'il étoit poſſible de l'uſage : ce qui nous a paru une raiſon ſuffiſante de préférence, juſqu'à ce que de nouvelles découvertes ayant marqué la véritable

classe de ces acides, le tems fût venu de faire céder ces considérations à l'intérêt plus réel de la science & de la clarté de sa langue. Au surplus, nous avons toujours gardé le rapport d'analogie qu'indiquent les terminaisons correspondantes de ces deux états des acides & des sels qui en sont formés. L'*acide benzoique* produira donc des *benzoates*; l'*acide gallique*, des *gallates*; l'*acide tartareux*, des *tartrites*, &c.

Les acides que l'on retire, par distillation, du tartre, des matières sucrées, du bois, &c. ont été nommés, par les chimistes, esprits empyreumatiques; il nous a paru important de faire entrer ce caractère dans leurs dénominations; mais pour en rendre l'expression d'un usage plus commode, nous l'avons réduite au dissyllabe *pyro*. L'esprit empyreumatique du tartre devient, de cette manière, l'*acide pyrotartareux*, & ses sels des *pyrotartrites*; l'esprit empyreu-

matique du bois, l'*acide pyroligneux*, & ses sels des *pyrolignites*; l'esprit empyreumatique du sucre, du miel, de la gomme, l'*acide pyromuqueux*, & ses sels des *pyromucites*.

De même que nous avons vu que le radical d'un acide se présentoit en différens états de saturation oxygène, de même plusieurs acides formés sont susceptibles de s'unir à la même base en différentes proportions; quelques-uns ont encore la propriété de retenir à-la-fois plusieurs bases: d'où il résulte, 1°. des sels avec excès d'acide, 2°. des sels avec excès de base, 3°. des sels triples ou surcomposés. La méthode devoit pourvoir à ce que tous ces cas fussent clairement distingués; nous pensons l'avoir fait de la manière la plus simple: *pour les premiers*, en ajoutant à leurs noms l'épithète *acidule; pour les seconds*, en employant le mot *sursaturé*, quelquefois en conservant seulement le nom reçu

dans le commerce ; *pour les derniers*, en ſpécifiant l'une & l'autre baſe, & exprimant autant qu'il eſt poſſible adjectivement celle des baſes qui vient en ſecond ordre, pour éviter la répétition toujours ambarraſſante des génitifs.

La crême de tartre.. SERA DONC *le tartrite acidule de potaſſe.*

Le ſel d'oſeille................ *l'oxalate acidule de potaſſe.*

Le borax du commerce....... *le borax ſurſaturé de ſoude*, ou ſimplement le *borax.*

Le ſel perlé................ *le phoſphate ſurſaturé de ſoude.*

Le ſel végétal antimonié (1).. *le tartrite de potaſſe tenant d'antimoine.*

Le ſel d'oſeille tenant cuivre... *l'oxalate de potaſſe cuivreux.*

Et ainſi des autres ſurcompoſitions, dont il ſera facile de ſuppléer & d'entendre les noms par leur conformité avec ces exemples.

---

(1) Voyez *Opuſcules* de M. Bergman, Diſſertation X, §. 7.

Ils seroit superflu d'en dire davantage sur la nomenclature méthodique des bases acidifiables ou radicaux des acides & des produits de leurs combinaisons; nous passons aux autres divisions du tableau, sur lesquelles nous nous arrêterons beaucoup moins; ce qui précède en ayant déjà préparé l'explication.

## SECTION III.

### *Des Substances métalliques.*

La division qui suit celle des acides dans le tableau de nomenclature comprend toutes les substances métalliques. Il y en a qui sont en même tems susceptibles de passer à l'état d'acides; c'est par celles-là que nous avons cru devoir commencer, pour ne pas interrompre la chaîne qui paroît unir à certains égards les radicaux acides & les métaux.

On s'attend bien que nous n'avons pas cherché à changer les noms des mé-

taux, ſur-tout de ceux qui plus anciennement connus, plus fréquemment employés dans les arts & dans la vie civile, appartiennent encore plus à la langue vulgaire qu'à la langue des chimiſtes : nous avons ſeulement profité de l'occaſion pour ramener à un même genre tous leurs noms, ſuivant le vœu du célèbre Bergman, qui en a dès long-tems donné l'exemple dans ſes ouvrages écrits en latin ; nous avons ſenti qu'il y avoit même raiſon, qu'il y auroit même avantage d'établir en françois cette conformité entre toutes les dénominations des ſubſtances congénères ; nous avons d'autant moins héſité, qu'il ne s'agiſſoit pour cela que de changer l'article, l'*e* muet final ne pouvant avoir plus de force pour aſſujettir le genre dans *le molybdène*, *le tungſtène*, *le manganèſe* & *le platine* que dans *l'antimoine*, *le cuivre* & *le mercure*.

Le métal devant être conſidéré ici comme l'être ſimple, ce ſeroit une ſorte

de contradiction de spécifier cet état par une dénomination composée. Cette réflexion décidera sans doute l'entière proscription du mot *régule*, qui n'avoit été appliqué qu'à quelques métaux, & que la plupart des chimistes avoient déjà abandonné.

Tous les métaux s'unissent à l'oxygène, mais ils ne produisent pas tous des acides; il n'y en a que trois de connus jusqu'à présent qui manifestent cette propriété, encore sont-ils eux-mêmes susceptibles de ce degré intermédiaire de saturation oxygène, qui paroît constituer l'état le plus habituel des métaux dans cette combinaison. Il convenoit sans doute d'affecter à cet état particulier une dénomination particulière; celle de *chaux métalliques* ne pouvoit être conservée; elle avoit été donnée aux métaux calcinés sur le fondement d'une analogie supposée entr'eux & la pierre calcaire calcinée, & l'on sait maintenant qu'il n'y a aucune

analogie entre ces ſubſtances ni par leur nature, ni par leur ordre de compoſition. Le nom de *chaux* appartenoit plus anciennement à une eſpèce de terre réduite par le feu à ſon état le plus ſimple; pouvoit-on le laiſſer en même tems aux métaux pour ſpécifier l'altération qu'ils éprouvent en devenant partie d'un nouveau compoſé? La première règle enfin d'une bonne nomenclature eſt de ne pas revêtir du même ſigne des êtres auſſi eſſentiellement différens. Nous avons donc dû chercher une expreſſion nouvelle, & pour la rendre conſéquente à nos principes, nous avons formé le mot *oxide*, qui d'une part rappelle la ſubſtance avec laquelle le métal eſt uni, qui d'autre part annonce ſuffiſamment que cette combinaiſon de l'oxygène ne doit pas être confondue avec la combinaiſon acide, quoiqu'elle s'en rapproche à pluſieurs égards.

Quelques exemples ſerviront à faire

connoître avec quelle facilité ces dénominations une fois reçues, peuvent indiquer tous les états de composition par lesquels un métal peut passer.

L'arsenic pur, c'est-à-dire, en état de métal, éprouve-t-il l'action du feu? il se convertit bientôt en une matière blanche pulvérulente qui porte dans le commerce le nom d'arsenic blanc; c'est l'*oxide d'arsenic* ou *oxide arsenical*; l'étain passe sur le champ à l'état d'oxide par l'action de l'acide nitrique; tous les métaux subissent à un certain point cette altération avant que de s'unir aux acides; la manière d'être de ces oxides varie en plusieurs circonstances, & quelques épithètes relatives ou aux apparences extérieures, ou aux procédés de préparation, peuvent servir à spécifier ces variétés.

Les fleurs de zinc. . SERONT *l'oxide de zinc sublimé.*

L'antimoine diaphorétique . . *l'oxide d'antimoine par le nitre.*

Les fleurs d'antimoine . . . . . *l'oxide d'antimoine sublimé cristallin.*

La poudre d'Algaroth ...... *l'oxide d'antimoine par l'acide muriatique.*

Le verre d'antimoine ......... *l'oxide d'antimoine vitreux.*

Le précipité *per ſe* ......... *l'oxide de mercure par le feu.*

Le précipité rouge ......... *l'oxide mercuriel par l'acide nitrique.*

Le précipité de Caſſius .... *l'oxide d'or par l'étain.*

&c. &c. &c.

Mais l'arſenic, que nous avons pris pour premier exemple, ne donne pas ſeulement un oxide, il produit encore un acide très-caractériſé, lorſque, par des moyens appropriés, on eſt parvenu à lui faire prendre une plus grande quantité d'oxygène ; nous le nommons alors *acide arſenique.* Suivant les expériences de Schéele & de Bergman, le molibdène & le tungſtène ſont dans le même cas, les acides formés de ces métaux prendront les noms d'*acide molibdique*, d'*acide tungſtique.*

Après avoir établi la diſtinction des

acides & des oxides métalliques, c'est-à-dire, des métaux *oxygènes* & des métaux ſimplement *oxidés*, il faut montrer comment la nomenclature méthodique repréſente ces différentes manières d'être juſques dans les combinaiſons ultérieures dont les uns & les autres ſont ſuſceptibles.

A l'égard des ſels formés des acides métalliques, les dénominations qui leur conviennent ſont déterminées par ce que nous avons dit des acides en général; c'eſt ici la même marche, de l'acide arſenique viendront les *arſeniates*; de l'acide molibdique les *molidates*, toujours avec l'expreſſion des baſes, &c. le ſel neutre de M. Macquer ſera *l'arſeniate acidule de potaſſe*.

On aura la même facilité à déſigner d'une manière claire & exacte les produits des combinaiſons des métaux oxidés. Le foie d'arſenic par l'alkali fixe végétal ſe changera en *oxide arſenical de*

*potasse* ; le fer uni à l'arsenic blanc portera le nom d'*oxide arsenical de fer* ; la dissolution de cuivre dans l'alkali volatil, celui d'*oxide de cuivre ammoniacal* ; & ainsi de tous les composés analogues.

Quant à la combinaison directe des métaux avec les métaux dans leur état le plus simple, & sans qu'aucun d'eux soit ni oxygène, ni oxidé, nous n'avons rien trouvé de mieux que le mot *alliage*, dont elle est depuis long-tems en possession, & qui, suivi des noms des métaux, & même dans certaines occasions, de l'expression des quantités respectives & des couleurs, représentera avec toute l'exactitude qu'on peut desirer, le composé de ce genre que l'on voudra nommer. La dénomination d'*amalgame* qui a été affectée aux alliages de mercure, mérite également d'être conservée, comme ayant l'avantage de renfermer dans un seul signe & sans confusion, les idées d'alliage & de mercure ; ainsi le métal

des caractères d'imprimerie sera pour nous l'*alliage d'antimoine & de plomb ;* le cuivre jaune, l'*alliage de cuivre & de zinc ;* la composition qui sert à étamer les glaces, un *amalgame d'étain*, &c. &c.

Nous n'avons pas besoin de multiplier ici des exemples qu'un long usage a rendus familiers, & dont nous ne nous sommes occupés que pour faire voir que nous n'avions rien oublié de ce qui devoit tenir une place dans le tableau de nomenclature.

## SECTION IV.

### *Des Terres.*

Les chimistes connoissent présentement cinq terres qui en même tems qu'elles se rapprochent par quelques propriétés communes, se font distinguer par des caractères propres bien constatés, & auxquelles il importe conséquemment de donner des noms particuliers.

Les motifs qui nous avoient détermi-

nés à ramener à un même genre les dénominations de tous les métaux, militoient à plus forte raiſon pour introduire cette uniformité dans la nomenclature des terres ; c'eſt ce que nous avons obſervé, & en adoptant pour celles-ci le genre feminin, nous trouvons l'avantage de le faire ſervir à repréſenter ſans ceſſe à l'eſprit les limites qui ſéparent ces différentes ſubſtances.

Nous avons conſidéré d'autre part que pluſieurs de ces terres ſe rencontrant le plus habituellement dans un état véritablement ſalin, ce n'étoit pas ce compoſé, mais la terre elle-même avant ſa compoſition que le nom devoit indiquer ; la dénomination de tout ſel devant être formée, comme nous l'avons dit précédemment, de l'expreſſion de l'acide réunie à l'expreſſion de la baſe.

Enfin, la plupart de ces terres ſe trouvent naturellement unies les unes

aux autres, ſoit dans l'état de combinaiſon, ſoit dans l'état de mélange; or, nous avons compris, en premier lieu, qu'il n'étoit pas poſſible de laiſſer un ſeul & même ſigne pour le ſimple & le composé, pour le pur & l'impur; nous avons penſé, en ſecond lieu, que nous n'avions pas le droit de détourner de leur acception uſuelle les noms de ces matières qui exiſtent en grandes maſſes, pour les appliquer aux terres ſimples qu'elles recèlent; que l'agriculteur, l'artiſte, le minéralogiſte qui s'en occupent, réclameroient bientôt des noms qu'ils n'euſſent pas beſoin de modifier perpétuellement par des épithètes, ou qu'ils s'obſtineroient à retenir les noms ſimples ſans en changer la valeur, au riſque de tout confondre & de ne s'entendre qu'avec eux-mêmes.

Ces principes poſés nous ont conduits à ſubſtituer *la ſilice* au quartz, à la terre vitrifiable, en laiſſant le mot *ſilex* en

possession de représenter l'espèce déjà très-composée dont on fait les pierres à fusil.

L'argille est une des substances les plus abondamment répandues sur la surface du globe ; mais l'espèce de terre de qui elle reçoit son principal caractère n'y est jamais pure, tellement que, pour examiner ses propriétés, les chimistes ont été obligés de la chercher dans cette portion de l'argille qui forme l'alun, & qu'ils ont nommée, pour cette raison, *terre base de l'alun* ; delà nous avons tiré *alumine* ; & tandis que dans le langage exact l'alun du commerce sera un sulfate d'alumine, le mot argille conservant son acception vulgaire, représentera un mélange terreux dont l'alumine fait la partie dominante.

La terre qui existe dans le marbre, dans la craie, dans le spath, en état de sel carbonique, retiendra le nom de *chaux.* Nous avons déjà eu occasion de

remarquer que l'être ſimple dont il s'agit ici de déterminer le ſigne, réſidoit eſſentiellement dans cette portion que laiſſe la calcination de la pierre, & qui depuis long-tems eſt appellée *chaux vive*, à cauſe de l'énergie avec laquelle elle tend à la combinaiſon; le chimiſte qui en découvre le principe dans ſa ſimplicité même & dans ſon iſolement de tout autre corps, ſe diſpenſera d'indiquer par une ſeconde expreſſion une propriété que ſuppoſe néceſſairement la première.

La quatrième terre que nous avons à nommer eſt la terre peſante, ou pour mieux dire, la terre baſe du ſpath peſant; nous remplaçons ces expreſſions impropres ou périphraſées par le mot *baryte*, dérivé du grec βαρύς *peſanteur*, qui rappelle aſſez l'ancienne dénomination pour aider la mémoire, qui s'en écarte aſſez pour ne pas donner une idée fauſſe : ce mot déjà naturaliſé dans pluſieurs lan-

gues, a été adopté par Bergman lui-même (1).

La cinquième terre est la *magnésie*; elle a été long-tems appellée magnésie blanche, pour la distinguer de ce que que nous avons nommé oxide de manganèse noir, auquel on donnoit aussi le nom de magnèsie; nous n'avons eu qu'à retrancher l'épithète qui devenoit absolument oiseuse.

Il est souvent commode, quelquefois même nécessaire à la clarté du discours, de pouvoir changer les substantifs en adjectifs; nos dénominations n'excluent pas cette liberté. Ainsi, la liqueur des cailloux prendra le nom d'*alkali silicé*, de *potasse silicée*; & les expressions de *nitrate alumineux*, de *muriate calcaire*, d'*acétite barytique*, de *tartrite magnésien*, seront synonymes à celles de *nitrate d'alu-*

(1) *Dissertatio de systemate fossilium naturali*, §. 235. Mém. de la Société royale d'Upsal, tom. IV. *Voyez* aussi la Minéralogie de M. Kirwan.

*mine*, de *muriate de chaux*, d'*acétite de baryte*, & de *tartrite de magnésie*.

## SECTION V.

### *Des Alkalis.*

Parmi les ſubſtances journellement employées dans les opérations des chimiſtes, aucunes n'exigeoient une réforme plus entière que celles que nous continuerons de comprendre avec eux ſous le nom générique d'*alkalis*. Combien d'erreurs funeſtes n'a pas fait commettre en médecine la reſſemblance de ſel de tartre avec crême de tartre ? eſt-il beſoin de relever l'impropriété, le ridicule de ces expreſſions : *huile de tartre* par défaillance, *nitre fixé*, *alkali extemporané*, *alkali marin*, *leſſive des ſavonniers*, *eſprit de corne de cerf*, &c. &c ? On ne doit point être étonné que, pour éviter ces noms abſurdes, quelques modernes aient préféré les circonlocutions

d'alkali fixe végétal pur, d'alkali fixe minéral pur, & d'alkali volatil pur. C'eſt ce que fit d'abord le célèbre profeſſeur d'Upſal ; mais dès qu'on eut propoſé d'appliquer à chacun de ces alkalis un ſigne particulier, qui, ſans le ſecours d'aucune épithète, pût le repréſenter dans l'état cauſtique, c'eſt-à-dire, privé de tout acide carbonique, il ſentit tous les avantages de cette méthode, & s'empreſſa d'adopter, dans ſa diſſertation latine ſur les claſſes des foſſiles, les expreſſions de *potaſſinum*, *natrum*, *ammoniacum*.

Nous avons ajouté à ces vues de perfection de la langue chimique, en feminiſant les noms de ces trois ſubſtances, pour les rapprocher en quelque ſorte des terres avec leſquelles elles ont en effet plus d'analogie qu'avec les métaux. Les noms des trois alkalis dans leur état le plus ſimple, ſeront donc la *potaſſe*, la *ſoude*, l'*ammoniaque*.

Le mot *potaſſe*, dont l'origine eſt allemande, étoit déjà en uſage pour déſigner l'alkali fixe végétal, retiré par la leſſive des cendres ; nous propoſons donc ſeulement d'y attacher déſormais l'idée de pureté.

Nous avons préféré l'expreſſion de *ſoude* à celle de natron, non-ſeulement parce qu'elle gardoit naturellement l'analogie du genre, mais auſſi parce qu'elle ſe trouvoit déjà bien plus avancée dans l'uſage. Il n'eſt point de chimiſte qui ne connoiſſe les criſtaux de ſoude ; & la ſubſtance qu'il falloit nommer, eſt préciſément ce qui conſtitue les criſtaux de ſoude, abſtraction faite de l'acide carbonique qui la met en état de criſtaux.

Pour former enfin l'*ammoniaque*, nous n'avons fait qu'exprimer ſubſtantivement ce que tous les chimiſtes exprimoient avant nous par l'épithète ammoniacal.

Suivant le plan que nous avons annoncé, les cinq divisions du tableau de nomenclature ne devoient comprendre dans la première colonne que des corps simples, ou jusqu'à présent non décomposés, & réguliérement l'ammoniaque ne pouvoit y être admise, puisque l'on est parvenu à découvrir qu'elle n'étoit que le produit d'uue combinaison de l'azote & de l'hydrogène. Mais nous avons cru qu'il suffisoit d'en faire l'observation, pour que le rang que nous lui donnons ici ne pût induire en erreur, & que l'objet de ces divisions étant sur-tout de soulager la mémoire par la méthode, il nous imposoit la loi de ne pas séparer des substances qui ont tant de propriétés communes, qui se comportent en tant d'occasions de la même manière, que l'on est si accoutumé à trouver réunies, & qui ne sont peut-être éloignées dans le moment présent, que parce que nous avons fait un pas de plus dans l'analyse

de l'une que dans l'analyſe des deux autres.

L'ammoniaque entrant dans un grand nombre de combinaiſons ſans ſe décompoſer, il devenoit indiſpenſable de la déſigner par un ſeul mot, pour éviter l'embarras & la confuſion que n'auroit pas manqué de produire dans les dénominations de ces ſur-composés, l'énumération répetée de ſes parties conſtituantes.

Les mêmes conſidérations nous engagent à réunir ici dans un appendice pluſieurs autres ſubſtances qui ne ſont pas plus ſimples, dont nous connoiſſons également les élémens, & dont il n'eſt pas moins important de réduire les dénominations à un ſeul terme.

# APPENDICE

*Contenant la nomenclature de quelques ſubſtances composées qui ſe combinent quelquefois à la manière des corps ſimples.*

EN travaillant ſur les matières végétales & animales, on retrouve fréquemment, ſoit dans les claſſes, ſoit dans les eſpèces différentes, des principes ſemblables que l'on reconnoît toujours malgré leurs modifications individuelles, & qui peuvent être regardés comme des composés chimiques naturels. Tels ſont le *ſucre*, le *muqueux*, le *gluten*, l'*amidon*, la *réſine*, l'*extrait*, la *fécule* & les *huiles*. Il ſuffira de jetter un coup-d'œil ſur notre tableau, pour voir que nous n'avons fait ici que déterminer un choix dans le nombre des dénominations que l'uſage nous offroit. Nous avons ſeule-

ment divisé les huiles en *huiles fixes* & *huiles volatiles* ; division qui nous a paru répondre avec un peu plus d'exactitude à leurs propriétés distinctives que celles d'huiles grasses & d'huiles essentielles ou éthérées.

Nous conservons également le nom de *savons* à toutes les compositions des huiles fixes : à la suite de ce nom de genre, on indiquera lorsqu'il sera nécessaire, l'expression de la substance qui y est combinée avec l'huile. Ainsi, l'on dira, *savon de potasse*, *savon calcaire*, *savon acide*, *sulfurique*, *savon de plomb* ; mais il falloit une dénomination particulière pour les compositions savonneuses des huiles volatiles : nous appellerons celles-ci *savonules*, & le savon de starkey sera le *savonule de potasse*.

Pour ce qui est de cette substance volatile à laquelle on a donné si improprement le nom d'*esprit recteur*, nous n'avons pas cru pouvoir le laisser subsis-

ter, & comme elle eſt eſſentiellement le principe des odeurs, nous lui avons ſubſtitué le nom d'*arome*, qui n'exigera vraiſemblablement aucune explication pour ceux qui connoiſſent la valeur du mot aromatique.

Le produit de la fermentation ſpiritueuſe peut ſans doute retenir ſans aucun inconvénient la dénomination d'*eſprit de vin*; mais ce principe s'unit aux acides, ſe charge des alkalis, diſſout les réſines, & forme non-ſeulement des composés, mais des claſſes de composés pour leſquels on deſiroit depuis long-tems des dénominations exactes, c'eſt-à-dire, un nom de genre ſuivi de l'expreſſion des différentes baſes, au lieu de ces noms impropres & mal aſſortis d'*eſprit de ſel dulcifié*, de *lilium de Paracelſe*, de *teinture de gayac*, &c. Le mot *alkool* ſera d'autant plus propre à remplir cet objet, que la plupart des anciens chimiſtes l'ont déjà employé dans le même ſens, & pour

indiquer l'eſprit de vin le plus rectifié ; c'eſt-à-dire, préciſément dans l'état de pureté où l'on doit le conſidérer pour le nommer.

De cette manière, l'eſprit de ſel dulcifié deviendra l'*alkool muriatique*, le lilium de Paracelſe, l'*alkool de potaſſe* ; l'*offa Helmontii*, l'*alkool ammoniacal* ; la teinture de gayac, l'*alkool de gayac* ; & ainſi des autres.

Lorſque les combinaiſons de l'alkool avec les acides ſeront portées à l'état d'*éther*, elles retiendront ce nom qui ſera pour lors le nom générique des produits de cette claſſe particulière, & toujours avec l'expreſſion de l'acide qui aura été employé. On dira donc *éther nitrique*, *éther acétique*, &c. & l'éther de Frobenius ſera l'*éther ſulfurique*.

Nous ne répéterons pas ici les raiſons qui nous ont déterminés à placer à la ſuite de ces Mémoires la traduction latine

des principales dénominations adoptées dans la nomenclature méthodique. Il ne nous reste qu'à prier ceux que cette innovation pourroit alarmer ou pour eux-mêmes, ou pour l'intérêt de la science, d'examiner avec quelque attention les principes que nous avons établis, & qui nous ont ensuite guidés dans toutes ces opérations. Nous ne craignons pas de dire qu'ils seront bientôt aussi convaincus que nous-mêmes, que les avantages qu'assure notre méthode soit pour hâter l'instruction de ceux qui commencent, soit pour faciliter la communication de ceux qui savent, soit pour favoriser les progrès de ceux qui recherchent les causes, méritent bien le sacrifice d'un petit nombre de mots d'habitude.

# MÉMOIRE

*Pour servir à l'explication du Tableau de Nomenclature.*

Par M. DE FOURCROY.

APRÈS avoir fait connoître dans les deux Mémoires précédens le plan que nous nous sommes tracé en travaillant à une nomenclature méthodique de la chimie, & la marche générale que nous avons suivie dans l'exécution de ce plan, nous croyons devoir donner une explication du tableau que nous présentons, assez détaillée pour qu'on saisisse le rapport des exemples que nous y avons insérés & l'ensemble des noms que nous y proposons. M. de Morveau a déjà cité la plupart des exemples généraux de ce tableau. Mais nous considérons ici la nomenclature sous un autre point de vue; nous la suivons dans les détails du tableau

# TABLEAU DE LA NOMENCLATURE CHIMIQUE,

PROPOSÉE PAR MM. DE MORVEAU, LAVOISIER, BERTHOLET ET DE FOURCROY, *en Mai* 1787.

| | | I. SUBSTANCES NON DÉCOMPOSÉES. | | II. MISES A L'ÉTAT DE GAZ PAR LE CALORIQUE. | | III. COMBINÉES AVEC L'OXYGÈNE. | | IV. OXYGÉNÉES GAZEUSES. | | V. OXYGÉNÉES AVEC BASES. | | VI. COMBINÉES SANS ÊTRE PORTÉES A L'ÉTAT D'ACIDE. | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | *Noms nouveaux, ou adoptés.* | Noms anciens. | *Noms nouveaux, ou adoptés.* | Noms anciens. | *Noms nouveaux, ou adoptés.* | Noms anciens. | *Noms nouveaux, ou adoptés.* | Noms anciens. | *Noms nouveaux, ou adoptés.* | Noms anciens. | *Noms nouveaux, ou adoptés.* | Noms anciens. | |
| 1 | | Lumière. | | | | | | | | | | | | 1 |
| 2 | | Calorique. | *Chaleur latente, ou matière de la chaleur.* | | | | | | | | | | | 2 |
| 3 | | Oxygène. | *Base de l'air vital.* | Gaz oxygène. *Nota.* Il paroît que la lumière concourt à le mettre en état de gaz. | *Air déphlogistiqué, ou air vital.* | | | | | | | | | 3 |
| 4 | | Hydrogène. | *Base du gaz inflammable.* | Gaz hydrogène. | *Gaz inflammable.* | Eau. | *Eau.* | | | | | | | 4 |
| 5 | Bases acidifiables. | Azote, *ou* Radical nitrique. | *Base de l'air phlogistiqué, ou de la mofète atmosphérique.* | Gaz azotique. | *Air phlogistiqué, ou mofète atmosphérique.* | Base du gaz nitreux.<br>Acide nitrique.<br>*Et avec excès d'azote,*<br>Acide nitreux. | *Base du gaz nitreux.*<br>*Acide nitreux blanc.*<br>*Acide nitreux fumant.* | Gaz nitreux.<br>Gaz acide nitreux. | | Nitrate de potasse.<br>de soude, &c.<br>Nitrite de potasse. | *Nitre commun.*<br>*Nitre cubique.* | | | 5 |
| 6 | | Carbone, *ou* Radical carbonique. | *Charbon pur.* | | | Acide carbonique. | *Air fixe*, ou *Acide crayeux.* | Gaz acide carbonique. | *Air fixe, air méphitique.* | Carbonate { de chaux. de potasse, &c. de fer, &c. } | *Craie.*<br>*Alkalis effervescens.*<br>*Rouille de fer, &c.* | Carbure de fer. | *Plombagine.* | 6 |
| 7 | | Soufre, *ou* Radical sulfurique. | | | | Acide sulfurique.<br>*Et avec moins d'oxygène,*<br>Acide sulfureux. | *Acide vitriolique.*<br>*Acide sulfureux.* | Gaz acide sulfureux. | *Gaz acide sulfureux.* | Sulfate { de potasse. de soude. de chaux. d'alumine. de baryte. de fer, &c. }<br>Sulfite de potasse, &c. | *Tartre vitriolé.*<br>*Sel de Glauber.*<br>*Sélénite.*<br>*Alun.*<br>*Spath pesant.*<br>*Vitriol de fer.*<br>*Sel sulfureux de Stalh.* | Sulfure { de fer. d'antimoine. de plomb, &c. }<br>Gaz hydrogène sulfuré.<br>Sulfure de potasse. Sulfure de soude, &c. }<br>Sulfures alkalins tenant des métaux.<br>Sulfure alkalin tenant du charbon. | *Pyrite de fer artificielle.*<br>*Antimoine.*<br>*Galène.*<br>*Gaz hépathique.*<br>*Foies de soufre alkalins.*<br>*Foies de soufre métalliques.*<br>*Foie de soufre tenant du charbon.* | 7 |
| 8 | | Phosphore, *ou* Radical phosphorique. | | | | Acide phosphorique.<br>*Et avec moins d'oxygène,*<br>Acide phosphoreux. | *Acide phosphorique.*<br>*Acide phosphorique fumant ou volatil.* | | | Phosphate { de soude. calcaire. }<br>Phosphate sursaturé de soude.<br>Phosphite de potasse, &c. | *Sel phosphorique à base de natrum.*<br>*Terre des os.*<br>*Sel perlé de Haupt.* | Gaz hydrogène phosphorisé.<br>Phosphure de fer. | *Gaz phosphorique.*<br>*Sydérite.* | 8 |
| 9 | | Radical muriatique. | | | | Acide muriatique.<br>*Et avec excès d'oxygène,*<br>Acide muriatique oxygéné | *Acide marin.*<br>*Acide marin déphlogistiqué.* | Gaz acide muriatique.<br>Gaz acide muriatique oxygéné. | *Gaz acide marin.*<br>*Gaz acide marin déphlogistiqué.* | Muriate { de potasse. de soude. calcaire, &c. ammoniacal. }<br>Muriate oxygéné de soude, &c. | *Sel fébrifuge de Sylvius.*<br>*Sel marin.*<br>*Sel marin calcaire.*<br>*Sel ammoniac.* | | | 9 |
| 10 | | Radical boracique. | | | | Acide boracique. | *Sel sédatif.* | | | Borate sursaturé de soude ou borax.<br>Borate de soude, &c. *la soude saturée d'acide.* | *Borax du commerce.* | | | 10 |
| 11 | | Radical fluorique. | | | | Acide fluorique. | *Acide spathique.* | Gaz acide fluorique. | *Gaz spathique.* | Fluate de chaux, &c. | *Spath fluor.* | | | 11 |
| 12 | | Radical succinique. | | | | Acide succinique. | *Sel volatil de succin.* | | | Succinate de soude, &c. | | | | 12 |
| 13 | | Radical acétique. | | | | Acide acéteux.<br>*Et avec plus d'oxygène,*<br>Acide acétique. | *Vinaigre distillé.*<br>*Vinaigre radical.* | | | Acétite { de potasse. de soude. de chaux. d'ammoniaque. de plomb. de cuivre. }<br>Acétate de soude, &c. | *Terre foliée de tartre.*<br>*Terre foliée minérale.*<br>*Sel acéteux calcaire.*<br>*Esprit de Mendererus.*<br>*Sucre de Saturne.*<br>*Vert de gris, verdet.* | | | 13 |
| 14 | | Radical tartarique. | | | | Acide tartareux. | | | | Tartrite acidule de potasse.<br>Tartrite de potasse.<br>Tartrite de soude, &c. | *Crême de tartre.*<br>*Sel végétal.*<br>*Sel de Seignette.* | | | 14 |
| 15 | | Radical pyro-tartarique. | | | | Acide pyro-tartareux. | *Acide tartareux empyreumatique, ou esprit de tartre.* | | | Pyro-tartrite de chaux.<br>Pyro-tartrite de fer, &c. | | | | 15 |
| 16 | | Radical oxalique. | | | | Acide oxalique. | *Acide saccharin.* | | | Oxalate acidule de potasse.<br>Oxalate de chaux.<br>de soude, &c. | *Sel d'oseille.* | | | 16 |
| 17 | | Radical gallique. | | | | Acide gallique. | *Principe astringent.* | | | Gallate { de soude. de magnésie. de fer, &c. } | | | | 17 |
| 18 | | Radical citrique. | | | | Acide citrique. | *Suc de citron.* | | | Citrate de potasse.<br>Citrate de plomb, &c. | *Terre foliée avec le sucre de citron.* | | | 18 |
| 19 | | Radical malique. | | | | Acide malique. | *Acide de pommes.* | | | Malate de chaux, &c. | | | | 19 |
| 20 | | Radical benzoïque. | | | | Acide benzoïque. | *Fleurs de benjoin.* | | | Benzoate alumineux.<br>de fer, &c. | | | | 20 |
| 21 | | Radical pyro-lignique. | | | | Acide pyro-ligneux. | *Esprit de bois.* | | | Pyro-lignite de chaux.<br>Pyro-lignite de zinc, &c. | | | | 21 |
| 22 | | Radical pyro-mucique. | | | | Acide pyro-muqueux. | *Esprit de miel, de sucre, &c.* | | | Pyro-mucite de magnésie.<br>Pyro-mucite ammoniacal, &c. | | | | 22 |
| 23 | | Radical camphorique. | | | | Acide camphorique. | | | | Camphorate de soude, &c. | | | | 23 |
| 24 | | Radical lactique. | | | | Acide lactique. | *Acide du lait.* | | | Lactate de chaux, &c. | | | | 24 |
| 25 | | Radical saccho-lactique. | | | | Acide saccho-lactique. | *Acide du sucre de lait.* | | | Saccholate de fer, &c. | | | | 25 |
| 26 | | Radical formique. | | | | Acide formique. | *Acide des fourmis.* | | | Formiate ammoniacal, &c. | *Esprit de magnanimité.* | | | 26 |
| 27 | | Radical prussique. | | | | Acide prussique. | *Matière colorante du bleu de Prusse.* | | | Prussiate de potasse, &c.<br>Prussiate de fer, &c. | *Alkali phlogistiqué, ou Alkali prussien.*<br>*Bleu de Prusse.* | | | 27 |
| 28 | | Radical sébacique. | | | | Acide sébacique. | *Acide de la graisse.* | | | Sébate de chaux, &c. | | | | 28 |
| 29 | | Radical lithique. | | | | Acide lithique. | *Calcul de la vessie.* | | | Lithiate de soude, &c. | | | | 29 |
| 30 | | Radical bombique. | | | | Acide bombique. | *Acide du ver à soie.* | | | Bombiate de fer, &c. | | | | 30 |
| | | | | | | | | OXIDES AVEC DIVERSES BASES. (*) | | | | | | |
| 31 | Substances métalliques. | L'arsenic. | *Régule d'arsenic.* | | | Oxide d'arsenic.<br>*Et avec plus d'oxygène,*<br>Acide arsenique. | *Arsenic blanc, ou chaux d'arsenic.*<br>*Acide arsenical.* | Oxide d'arsenic sulfuré { jaune. rouge. }<br>Oxide arsenical de potasse. | *Orpiment.*<br>*Réalgar.*<br>*Foie d'arsenic.* | Arseniate de potasse, &c.<br>Arseniate de cuivre, &c. | *Sel neutre arsenical de Macquer.* | Alliage d'arsenic & d'étain. | *Etain arseniqué.* | 31 |
| 32 | | Le Molybdène. | | | | Oxide de molybdène.<br>Acide molybdique. | *Chaux de molybdène.* | Sulfure de molybdène. | *La molybdène.* | Molybdate. | | Alliage, &c. | | 32 |
| 33 | | Le Tungstène. | | | | Oxide de tungstène.<br>Acide tungstique. | *Chaux jaune de tungstène.* | | | Tungstate calcaire. | *Tungsten des Suédois.* | Alliage, &c. | | 33 |
| 34 | | Le Manganèse. | *Régule de manganèse.* | | | Oxide de manganèse { blanc. noir. vitreux. } | *La Manganèse.* | | | | | Alliage de manganèse & de fer. | | 34 |
| 35 | | Le Nickel. | | | | Oxide de nickel. | *Chaux de nickel.* | | | | | Alliage de nickel, &c. | | 35 |
| 36 | | Le Cobalt. | *Régule de cobalt.* | | | Oxide de cobalt { gris. vitreux. } | *Chaux de cobalt.* | Oxides cobaltiques alkalins. | *Précipités de cobalt redissous par les alkalis.* | | | Alliage, &c. | | 36 |
| 37 | | Le Bismuth. | | | | Oxide de bismuth { blanc. jaune. vitreux. } | *Magistère de bismuth, ou blanc de fard.*<br>*Chaux jaune de bismuth.*<br>*Verre de bismuth.* | Oxide de bismuth sulfuré. | *Bismuth précipité par le foie de soufre.* | | | Alliage, &c. | | 37 |
| 38 | | L'Antimoine. | *Régule d'antimoine.* | | | Oxide d'antimoine blanc { par l'acide nitreux. par l'acide muriatiq. sublimé. vitreux. } | *Antimoine diaphorétique.*<br>*Poudre d'Algaroth.*<br>*Fleurs, ou neige d'antimoine.*<br>*Verre de régule d'antimoine.* | Oxide d'antimoine sulfuré { gris. rouge. orangé. vitreux. }<br>Oxide d'antimoine alkalin. | *Chaux grise d'antimoine.*<br>*Kermès minéral.*<br>*Soufre doré.*<br>*Verre & foie d'antimoine.*<br>*Fondant de Rotrou.* | | | Alliage, &c. | | 38 |
| 39 | | Le Zinc. | | | | Oxide de zinc.<br>Oxide de zinc sublimé. | *Chaux de zinc.*<br>*Fleurs de zinc, Pompholix, &c.* | Oxide de zinc sulfuré. | *Précipité de zinc par le foie de soufre, ou blende artificielle.* | | | Alliage, &c. | | 39 |
| 40 | | Le Fer. | | | | Oxide de fer { noir. rouge. } | *Ethiops martial.*<br>*Safran de Mars astringent.* | Oxide de fer sulfuré. | | | | Alliage, &c. | | 40 |
| 41 | | L'Étain. | | | | Oxide d'étain blanc. | *Chaux, ou potée d'étain.* | Oxide d'étain sulfuré jaune | *Or mussif.* | | | Alliage, &c. | | 41 |
| 42 | | Le Plomb. | | | | Oxide de plomb { blanc. jaune. rouge. vitreux. } | *Céruse, ou blanc de plomb.*<br>*Massicot.*<br>*Minium.*<br>*Litharge.* | Oxide de plomb sulfuré. | | | | Alliage, &c. | | 42 |
| 43 | | Le Cuivre. | | | | Oxide de cuivre { rouge. verd. bleu. } | *Chaux brune de cuivre.*<br>*Chaux verte de cuivre, ou verd de gris.*<br>*Bleu de montagne.* | Oxide de cuivre ammoniacal. | | | | Alliage, &c. | | 43 |
| 44 | | Le Mercure. | | | | Oxide mercuriel { noirâtre. jaune. rouge. } | *Ethiops per se.*<br>*Turbith minéral.*<br>*Précipité per se.* | Oxide de mercure sulfuré { noir. rouge. } | *Ethiops minéral.*<br>*Cinabre.* | | | Alliage, ou amalgame de, &c. | | 44 |
| 45 | | L'Argent. | | | | Oxide d'argent. | *Chaux d'argent.* | Oxide d'argent sulfuré. | | | | Alliage, &c. | | 45 |
| 46 | | Le Platine. | *La Platine.* | | | Oxide de platine. | *Chaux de platine.* | | | | | Alliage de platine & or. | | 46 |
| 47 | | L'Or. | | | | Oxide d'or. | *Chaux d'or.* | | | | | Alliage, &c. | | 47 |
| 48 | Terres. | La Silice. | *Terre vitrifiable, quartz, &c.* | | | | | | | | | | | 48 |
| 49 | | L'Alumine. | *Argile, ou terre d'alun.* | | | | | | | | | | | 49 |
| 50 | | La Baryte. | *Terre pesante.* | | | | | | | | | | | 50 |
| 51 | | La Chaux. | *Terre calcaire.* | | | | | | | | | | | 51 |
| 52 | | La Magnésie. | | | | | | | | | | | | 52 |
| 53 | Alkalis. | La Potasse. | *Alkali fixe végétal de tartre, &c.* | | | | | | | | | | | 53 |
| 54 | | La Soude. | *Alkali minéral, marin. Natrum.* | | | | | | | | | | | 54 |
| 55 | | L'Ammoniaque. | *Alkali volatil fluor, ou caustique.* | Gaz ammoniacal. | *Gaz alkalin.* | | | | | | | | | 55 |

## DÉNOMINATIONS APPROPRIÉES DE DIVERSES SUBSTANCES PLUS COMPOSÉES ET QUI SE COMBINENT SANS DÉCOMPOSITION.

| | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| *Noms nouveaux.* | Le Muqueux. | Le Glutineux, *ou* le Gluten. | Le Sucre. | L'Amidon. | L'Huile fixe. | L'Huile volatile. | L'Arome. | La Résine. | L'Extractif. | L'extracto-résineux. { quand l'extractif domine. | Le Résino-extractif. { quand la résine est plus abondante. | La Fécule. | Alkool, *ou* Esprit-de-vin. | Alkool { de potasse, de gayac, de scammonée, de myrrhe, &c. | Alkool { nitreux. gallique. muriatique. | Ether { sulfurique. muriatique. acétique, &c. | Savons { alkalins. terreux. acides. métalliques.<br>Savonule de thérébentine, &c. |
| Noms anciens. | *Le Mucilage.* | *La matière glutineuse.* | *La matière sucrée.* | *La matière amilacée.* | *L'Huile grasse.* | *L'Huile essentielle.* | *L'esprit recteur.* | *La Résine.* | *La matière extractive.* | | | *La Fécule.* | *Esprit-de-vin.* | *Teinture { alkaline, de gayac, de scammonée, de myrrhe &c.* | *Esprit-de-nitre dulcifié.*<br>*Teinture de noix de galles.*<br>*Acide marin dulcifié.* | *Ether { de Frobénius, marin, acéteux, &c.* | *Savons alkalins, terreux, &c.*<br>*Combinaisons des huiles volatiles avec des bases.* |

(*) Comme les substances placées dans le bas de cette colonne ne peuvent pas être mises en état de gaz, ainsi que plusieurs de celles qui sont situées au-dessus, nous avons changé le titre de cette colonne, & à l'aide de celui que nous y substituons, nous exprimons des combinaisons particulières de métaux.

bleau & ſous un autre ordre que dans les premiers mémoires ; ſi la lecture de celui-ci ſemble offrir quelques redites, on reconnoîtra bientôt qu'elles étoient indiſpenſables, & qu'elles ont l'avantage de retracer des vérités nouvelles qui ſont la baſe de tout notre travail.

Nous ferons d'abord obſerver que notre intention, en rédigeant ce tableau, n'a point été d'offrir toute la nomenclature de la chimie, mais de réunir ſous pluſieurs claſſes de composés, un aſſez grand nombre d'exemples choiſis, pour qu'on pût, à l'aide d'une étude ſimple & facile, appliquer notre méthode de nommer à tous les composés que les chimiſtes connoiſſent, ou à ceux qui peuvent être découverts par la ſuite. Pour remplir cet objet, nous avons diviſé ce tableau en ſix colonnes perpendiculaires, à la tête deſquelles ſont placés les titres généraux qui annoncent l'état des corps dont on y trouve les noms. Chacune de

ces colonnes eſt diviſée en 55 caſes, placées les unes au-deſſous des autres. Ce nombre eſt déterminé par celui des ſubſtances non décompoſées que nous connoiſſons, & qui ſont nommées de ſuite dans la première colonne. Les diviſions horiſontales, correſpondantes des cinq colonnes ſuivantes, comprennent les principales combinaiſons de ces ſubſtances ſimples, & doivent conſéquemment être en même nombre qu'elles.

Suivons chacune de ces colonnes dans les principaux détails qu'elles préſentent.

## COLONNE PREMIÈRE.

La première marquée par le chiffre romain I, a pour titre SUBSTANCES NON DÉCOMPOSÉES. Rappellons ici que ces corps ne ſont ſimples pour nous que parce qu'on n'a pas encore pu en faire l'analyſe; toutes les expériences exactes qui ont été faites depuis dix ans, annon-

cent que ces corps ne peuvent être séparés en êtres plus simples, & qu'on ne peut point les reproduire par des compositions artificielles. Ces substances sont, comme nous l'avons déjà dit, au nombre de 55; au-devant de chaque case horizontale qui contient chacune d'elles est placé, en chiffres arabes, le n°. qui désigne la place de ces corps & de leurs composés correspondans dans les autres colonnes. Les lignes horizontales sont donc, par cette disposition, absolument continues depuis la première colonne jusqu'à la sixième, & toutes les cases horizontales de chaque colonne sont comprises & désignées par le même numéro.

Les 55 substances simples de la première colonne, sont divisées en cinq classes, suivant la nature comparée de chacune d'elles. La première division comprend quatre corps, qui semblent se rapprocher le plus de l'idée qu'on s'est formée des élémens, & qui jouent le plus grand

rôle dans les combinaiſons ; ce ſont la *lumière* (caſe 1), le *calorique* (caſe 2), nommé juſqu'ici matière de la chaleur, l'*oxygène* (caſe 3), ou la partie de l'air vital qui ſe fixe dans les corps qui brûlent, qui en augmente le poids, qui en change la nature, & dont le caractère ou la propriété la plus ſaillante étant de former les acides, nous a engagés à tirer ſon nom de cette propriété remarquable ; l'*hydrogène* (caſe 4), ou la baſe du fluide élaſtique, appellé gaz inflammable, être qui exiſte ſolide dans la glace, puiſqu'il eſt un des principes de l'eau. Ces quatre premiers corps ſimples ſont renfermés dans une accolade particulière.

La ſeconde claſſe des ſubſtances non décompoſées de la première colonne, comprend 26 corps différens, qui ont tous la propriété de devenir acides par leur union avec l'oxygène, & que nous déſignons d'après ce caractère commun,

par les mots de *bases acidifiables*. Parmi ces 26 corps, il n'y en a que quatre que l'on a pu obtenir simples & sans combinaisons; tels sont l'*azote* ou *radical nitrique* (case 5) (1), ou la base solide de la mofète atmosphérique très-connue aujourd'hui des chimistes; le charbon pur, *carbone* ou *radical carbonique* (case 6), le soufre ou *radical sulfurique* (case 7), & le phosphore ou *radical phosphorique* (case 8). Les 22 autres ne sont connus que dans leurs combinaisons avec l'oxygène, & dans l'état d'acides; mais pour donner à la science plus de clarté & d'extension, nous les avons séparés de l'oxygène par la pensée, & nous les supposons dans leur état de pureté auquel il est vraisemblable que l'art parviendra à les réduire quelque jour. Ils sont

(1) Encore faut-il observer qu'on n'obtient point l'azote seul & isolé, mais combiné avec le calorique & dans l'état de gaz.

alors tous désignés par les noms de leurs acides avec une terminaison uniforme, & que l'on fait précéder du mot générique *radical*; telle est la manière dont il faut concevoir les expressions de *radical muriatique* (case 9), *radical boracique* (case 10), *radical fluorique* (case 11), *radical succinique* (case 12), *radical acétique* (case 13), *radical tartarique* (case 14), *radical pyro-tartarique* (case 15), *radical oxalique* (case 16), *radical gallique* (case 17), *radical citrique* (case 18), *radical malique* (case 19), *radical benzoïque* (case 20), *radical pyro-lignique* (case 21) *radical pyro-mucique* (case 22), *radical camphorique* (case 23), *radical lactique* (case 24), *radical saccho-lactique* (case 25), *radical formique* (case 26), *radical prussique* (case 27, *radical sébacique* (case 28), *radical lithique* (case 29), *radical bombique* (case 30).

La troisième classe des substances non-

décompoſées de la première colonne, renferme les matières métalliques, qui ſont au nombre de 17, depuis la caſe 31 juſqu'à la caſe 47 incluſivement. Toutes ont les noms ſous leſquels on les a connues juſqu'à préſent; les trois premières ſont ſuſceptibles de paſſer à l'état d'acide, & tiennent par le caractère aux baſes acidifiables qui les précèdent.

Dans la quatrième claſſe des matières non décompoſées ſont placées les terres, *la ſilice* (caſe 48), l'*alumine* (caſe 49), la *baryte* (caſe 50), la *chaux* (caſe 51), la *magnéſie* (caſe 52). On n'a point encore décompoſé ces cinq terres, & elles doivent être regardées comme des corps ſimples dans l'état actuel de nos connoiſſances.

Enfin, la cinquième claſſe des ſubſtances non décompoſées renferme les trois alkalis, la *potaſſe* (caſe 53), la *ſoude* (caſe 54), l'*ammoniaque* (caſe 55). Quoique cette dernière ait déjà été décompoſée

par MM. Bergman & Schéele, & quoique M. Bertholet ait déterminé avec précision la nature & la quantité de ses principes, nous avons cru devoir la ranger au-dessous des alkalis fixes, dont on espère aussi bientôt connoître les composans, afin de ne point interrompre l'ordre & le rapport de ces substances, qui se comportent à beaucoup d'égards comme des matières non décomposables dans les expériences de la chimie.

La première colonne dont nous venons d'exposer toutes les divisions est partagée en deux comme toutes les autres, suivant sa longueur; la division de la gauche est destinée à offrir les noms anciens distingués par le caractère italique.

## COLONNE II.

La seconde colonne porte pour titre *mises à l'état de gaz par le calorique*; il

faut joindre à ce titre celui de la colonne précédente, & lire *ſubſtances non décomposées miſes à l'état de gaz par le calorique*. Alors, on entend facilement que cette ſeconde colonne eſt deſtinée à offrir l'état aériforme permanent que ſont ſuſceptibles de prendre pluſieurs des ſubſtances ſimples indiquées dans la première; on ne trouve dans cette colonne que quatre fluides élaſtiques, dont les noms ſont dérivés comme tous les mots tracés dans les autres colonnes, de ceux des matières non décompoſées, & deviennent ſimples & clairs par l'addition du mot *gaz* qui précède ces premiers noms. Ainſi, on trouve dans la caſe 3, le *gaz oxygène* ou air vital, dans la caſe 4 le *gaz hydrogène*, dans la caſe 5 le *gaz azotique*, & dans la caſe 55 le *gaz ammoniacal*, à côté deſquels ſe trouvent les noms anciens.

## COLONNE III.

On lit en tête de la troiſième colonne *combinées avec l'oxygène ;* il faut toujours ſuppoſer le titre de la première colonne, & il eſt clair que c'eſt *des ſubſtances non décompoſées* qu'on veut parler. Cette colonne eſt une des plus chargées, parce que preſque tous les corps de la première peuvent ſe combiner avec l'oxygène. En jettant un coup-d'œil ſur ſa diſpoſition & les noms qui y ſont expoſés, on voit d'abord que ces noms ſont tous compoſés de deux mots qui expriment des compoſés de deux matières ; le premier de ces mots eſt le terme générique d'acide qui indique le caractère ſalin donné par l'oxygène, le ſecond ſpécifie chaque acide, & eſt preſque toujours celui du radical indiqué dans la première colonne. La cinquième caſe de cette troiſième colonne préſente l'union de l'*azote* ou *radical nitrique* avec

l'oxygène, & il résulte trois composés connus de cette union de deux corps, suivant les proportions de leurs principes ; en effet, ou l'azote contient le moins d'oxygène possible, & alors il forme *la base du gaz nitreux ;* ou il en est saturé, & il constitue l'*acide nitrique ;* ou il contient moins d'oxygène que ce dernier, mais plus que le gaz nitreux, & il forme l'*acide nitreux*. On voit que c'est en changeant simplement la terminaison du même mot, que nous avons exprimé les trois états de cette combinaison Il en est absolument de même de l'*acide sulfurique* (case 7), de l'*acide phosphorique* (case 8), de l'*acide acétique* (case 13) : ces acides peuvent être chacun dans deux états de combinaison avec l'oxygène, suivant les quantités que leurs radicaux ou leurs bases acidifiables en contiennent. Quand les bases en sont complettement saturées, il en résulte les acides *sulfurique*, *acétique* & *phosphorique*.

Lorſque ces baſes n'en ſont pas ſaturées, & qu'elles ſont pour ainſi dire en excès ſur la quantité de l'oxygène, nous les nommons acides *ſulfureux*, *acéteux*, *phoſphoreux*, comme on le voit aux caſes déjà citées. Cette terminaiſon nous ſert à déſigner ainſi l'état des acides, d'après les noms déjà employés de vitriolique & de ſulfureux, & nous en faiſons une règle auſſi générale que ſimple pour tous les autres acides qui ſont dans l'un ou l'autre de ces états. Il ſera aiſé de concevoir d'après cela les noms des acides *carbonique* (caſe 6), *boracique* (caſe 10), & de tous ceux qui ne préſentent qu'un ſeul état où la baſe acidifiable eſt ſaturée d'oxygène. Par la même loi de nomenclature, on conçoit que les acides qui ſont ſeuls dans une caſe, & dont les noms ſont terminés en *eux*, ont un excès de matière acidifiable; tels ſont les acides *tartareux* (caſe 14), *pyro-tartareux* (caſe 15), *pyro-ligneux*

(case 21), & *pyro-muqueux* (case 22). L'*acide muriatique* (case 9), se trouve dans un état différent de tous les autres; outre sa combinaison acide saturée d'oxygène, il peut prendre un excès de ce principe, & alors il acquiert des propriétés singulières. Pour le distinguer dans cet état particulier, nous le nommons *acide muriatique oxygéné* (case 9), & ce troisième nom simple & dont la valeur est bien déterminée, pourra s'appliquer par la suite aux autres acides, si on y découvre la propriété de se surcharger d'oxygène.

Les cases inférieures de cette troisième colonne depuis la 31 jusqu'à la 47 inclusivement, offrent la nomenclature d'un autre système de corps. On y trouve le mot *oxide* au commencement de la dénomination composée; on a dit dans le Mémoire précédent les raisons qui nous ont engagés à substituer ce nom à celui de chaux métalliques; il est aisé de voir

que, ſans exprimer la qualité ſaline comme celui d'*acide*, ce mot annonce cependant comme ce dernier, une combinaiſon de l'oxygène ; on aura d'ailleurs l'avantage de pouvoir employer cette dénomination pour tous les corps ſuſceptibles de s'unir à l'oxygène, & qui dans cette union ne forment point des acides, ſoit parce que la quantité d'oxygène n'eſt pas aſſez abondante, ſoit parce que leurs baſes ne ſont pas de nature acidifiable. Ainſi, par exemple, l'acide phoſphorique vitrifié ou privé d'une portion d'oxygène par l'action d'un grand feu, eſt une ſorte d'*oxide phoſphorique* ; le gaz nitreux qui n'eſt pas plus acide que le verre phoſphorique, parce qu'il ne contient point aſſez d'oxygène, eſt auſſi un véritable *oxide nitreux* ; ainſi l'hydrogène uni à l'oxygène ne forme point un acide, mais cette union conſtitue l'eau qui, conſidérée ſous ce point de vue, pourroit être regardée comme un *oxide d'hydrogène*.

Parmi les dix-ſept oxides métalliques qui ſont préſentés depuis la caſe 31 juſqu'à la caſe 48, il en eſt trois qui ne ſont que des paſſages de l'état métallique à l'état acide ; c'eſt par défaut d'oxyène que les oxides d'arſenic (caſe 31), de molybdène (caſe 32), de tungſtène (caſe 33), ne ſont point encore acides. Une plus grande quantité de ce principe générateur de l'acidité forme les acides *arſénique*, *molybdique*, *tungſtique* (mêmes caſes). On a expliqué dans le Mémoire précédent comment des épithètes priſes de la couleur ou des procédés, nous ſervent à diſtinguer les divers oxides du même métal, comme on peut le voir aux articles des *oxides d'antimoine* (caſe 38), des *oxides de plomb* (caſe 42), & des *oxides de mercure* (caſe 44), qui fourniſſent les exemples les plus multipliés de cette diverſité.

## COLONNE IV.

La quatrième colonne dont le titre *oxygénées gazeuſes* annonce les ſubſtances ſimples combinées tout-à-la-fois & à l'oxygène, & avec aſſez de calorique pour être portées à l'état de gaz permanens à la preſſion & à la température ordinaires, ne préſente que ſix ſubſtances connues dans cet état ; tels ſont le *gaz nitreux* & le gaz *acide nitreux* ( caſe 5 ), le gaz *acide carbonique* ( caſe 6 ), le gaz *ſulfureux* ( caſe 7 ), les *gaz acide muriatique*, & *acide muriatique oxygéné* (caſe 9), & le gaz *acide fluorique* ( caſe 11 ). Comme aucune autre des ſubſtances oxygénées n'a pu juſqu'à préſent être miſe à l'état de gaz par le calorique, la plupart des caſes de cette quatrième colonne ſe trouvant vides, nous avons profité de cette circonſtance pour placer des combinaiſons particulières, des oxides métalliques, ou des métaux oxygénés, avec

diverſes

diverſes ſubſtances. Cette colonne ſe trouve donc coupée vers ſon milieu, & prend le nouveau titre d'*oxides métalliques avec diverſes baſes*. Les caſes 31, 36, 37, 38, 39, 40, 41, 42, 43, 44 & 45, indiquent les combinaiſons des oxides métalliques avec le ſoufre & avec les alkalis ; les premiers portent l'épithète d'*oxides ſulfurés*, d'arſenic, de plomb ; le ſecond celle d'*oxides métalliques alkalins* ; lorſque chacun de ces compoſés varie dans les proportions & conſéquemment dans leurs propriétés, nous les diſtinguons comme les oxides ſimples, par des ſecondes épithètes priſes de la couleur ; ainſi nous diſons *oxides d'antimoine ſulfurés gris*, *rouge*, *orangé*, &c. (caſe 38).

## COLONNE V.

Si la cinquième colonne qui comprend les ſubſtances ſimples *oxygénées avec baſes*, ou les ſels neutres en général, offre

un plus grand nombre de noms que les précédentes, c'eſt qu'il nous a paru néceſſaire de donner ici un plus grand nombre d'exemples, pour faire voir l'avantage de cette nomenclature méthodique, ſur les noms anciens, dont la plupart, quoique devant exprimer des combinaiſons analogues, étoient tout-à-fait diſſemblables.

Un premier coup-d'œil ſur les caſes de cette colonne fera voir qu'il règne dans tous les noms qui y ſont compris une uniformité dans la terminaiſon, dont l'uſage conſtant dans notre nomenclature eſt d'exprimer des compoſés analogues. Il eſt aiſé de concevoir que cette marche régulière facilitera ſinguliérement l'étude de la ſcience, & répandra une grande clarté dans les ouvrages de chimie. Les corps déſignés dans cette cinquième colonne ſont tous des compoſés de trois ſubſtances, des baſes acifiables, du principe acidifiant ou de l'oxygène, & des

bases terreuses, alkalines ou métalliques; cependant leur nature n'est indiquée que par deux mots, parce que le premier qui est dérivé de celui de la combinaison oxygène ou acide, renferme en lui l'expression de cette union, & le second appartient uniquement à la base qui sature l'acide. Tous les noms de ces composés sont terminés en *ate* lorsqu'ils contiennent les acides dans leur état de saturation complette par l'oxygène; leur terminaison est en *ite*, lorsque les acides y sont privés d'une certaine quantité d'oxygène. En considérant les cases de cette colonne depuis la cinquième jusqu'à la trente-quatrième, on voit que nous y avons inséré d'autant plus d'exemples (1), que les acides auxquels elles

(1) Les sels neutres sont aujourd'hui très-nombreux, 29 acides connus qui peuvent être saturés chacun par quatre terres dissolubles, trois alkalis & quatorze oxides métalliques non acidifiables,

correſpondent ou dont elles contiennent des composés ſalins, ſont plus connus &

---

( car il paroît que les oxides acidifiables, comme ceux d'arſenic, de molybdène & de tungſtène, ne peuvent pas neutraliſer les acides minéraux ), forment 609 ſortes de ſels composés. Si l'on y ajoute que cinq de ces acides, ſavoir le nitrique, le ſulfurique, le muriatique, l'acétique, le phoſphorique, peuvent encore ſe combiner dans leurs deux états différens, aux baſes neutraliſables, & que pluſieurs acides comme le ſulfurique, le tartareux, l'oxalique, l'arſenique, peuvent ſe ſaturer de diverſes quantités de baſes, & forment ce que nous appellons les acidules, dont huit ſortes bien diſtinctes ſont déjà très-connues (*a*), on verra que le nombre des ſels neutreux peut être porté juſqu'à 722 ſortes, dont les dénominations peuvent être formées méthodiquement, d'après les 46 ou 48 exemples de ces ſels exposés dans le tableau.

(*a*) Tels ſont le *ſulfate acidule de potaſſe* ou tartre vitriolé avec excès d'acide, les *tartrites* ou *oxalates acidules* de potaſſe, de ſoude, d'ammoniaque, ou les crêmes de tartre & les ſels d'oſeille faits artificiellement avec les acides tartareux & oxalique purs, unis à une petite quantité de baſes alkalines, & l'*arſeniate acidule de potaſſe*, ou le ſel neutre arſenical de Macquer.

plus employés. Ces cases offrent quelques différences principales dans la nomenclature.

1°. Le plus grand nombre comprend des sels dont les noms sont terminés en *ate*, comme les *carbonates* (case 6), les *fluates* (case 11), les *succinates* (case 12), les *gallates* (case 17), les *citrates* (case 18), les *malates* (case 19), les *benzoates* (case 20), les *camphorates* (case 23), les *lactates* (case 24), les *saccho-lates* (case 25), les *formiates* (case 26), les *prussiates* (case 27), les *sébates* (case 28), les *lithiates* (case 29), les *bombiates* (case 30), les *arseniates* (case 31), les *molybdates* (case 32), les *tungstates* (case 33). Cette terminaison identique & unique de ces dix-huit genres de sels neutres annoncent que les acides qui les constituent ne sont connus que dans leur état de saturation complette par l'oxygène; aussi tous ces acides ont-ils dans la troisième colonne la

terminaiſon uniforme en *ique*, d'après les règles de notre nomenclature.

2°. En conſidérant enſuite les caſes 14, 15, 21 & 22 de la cinquième colonne, on n'y trouve que des *tartrites*, des *pyro-tartrites*, des *pyro-lignites*, des *pyro-mucites*, dont la terminaiſon uniforme annonce des acides avec excès de baſes acidifiables, & déſigne qu'ils contiennent les acides tartareux, pyro-tartareux, pyro-ligneux & pyro-muqueux.

3°. Il eſt dans cette colonne une troiſième claſſe de caſes où l'on trouve à-la-fois des ſels neutres, dont les noms ont les deux terminaiſons indiquées, telles ſont les caſes 5, où l'on trouve des *nitrates* & des *nitrites*, 7 où l'on trouve des *ſulfates* & des *ſulfites*, 8 qui préſente des *phoſphates* & des *phoſphites*, & 13 qui raſſemble des *acéates* & des *acétites*. Cette double terminaiſon dans chacune de ces caſes, indique aſſez, d'après ce que nous avons expoſé plus haut, que

les ſels auxquels nous l'avons appliquée ſont formés par le même acide dans deux proportions d'union avec l'oxygène, en ſe rappellant toujours que les acides terminés en *ique* forment des ſels neutres terminés en *ate*, & que ceux dont la terminaiſon eſt en *eux*, conſtituent des ſels neutres terminés en *ite*.

4°. Dans pluſieurs des caſes de cette colonne nous avons donné quelques exemples de ſels neutres différens de ceux des deux claſſes diſtinguées juſqu'ici ; c'eſt ainſi que dans la caſe 9 nous avons appellé *muriate oxygéné de potaſſe*, la combinaiſon de l'acide muriatique oxygéné avec la potaſſe, ſel qui eſt très-différent du ſimple muriate de potaſſe, & dans lequel M. Bertholet a découvert la propriété de détoner ſur les charbons ardens. Nous avons encore exprimé dans d'autres caſes de la même colonne les combinaiſons ſalines où les acides prédominent, en ajoutant à la dénomi-

nation méthodique de ces ſels l'épithète *acidule*, comme dans les caſes 14, où on lit *tartritre acidule de potaſſe*, & 16 qui préſente l'*oxalate acidule de potaſſe*. Enfin, nous avons déſigné par l'expreſſion de *ſur-ſaturés* les ſels neutres où la baſe prédomine, comme on peut le voir dans les caſes 8, où ſe trouve un *phoſphate ſur-ſaturé de ſoude*, & 10 où ſe trouve le borax ou *borate ſur-ſaturé de ſoude*.

Si l'on réfléchit à la méthode rigoureuſe & étymologique que nous avons ſuivie pour dénommer les ſels neutres, & au peu de rapport qu'avoient entr'eux dans l'ancienne nomenclature les noms donnés à des ſels de nature ſemblable, on concevra pourquoi cette colonne eſt celle de toutes qui préſente le plus de différence & de changemens, quoiqu'il n'y ait réellement de nouveau que deux terminaiſons variées dans des noms déjà connus.

## COLONNE VI.

La ſixième & dernière colonne de ce tableau qui comprend les ſubſtances ſimples combinées dans leur état naturel, & ſans être oxygénées ou acidifiées, comme l'indique le titre, eſt une des plus courtes & ne contient que peu de composés. Les caſes inférieures depuis la 31e juſqu'à la 48e renferment les composés des métaux entre eux, auxquels nous conſervons les noms d'alliages & d'amalgames adoptés juſqu'actuellement. Au deſſus de celle-ci, on n'en trouve que trois qui offrent une nomenclature nouvelle fondée ſur les mêmes principes que les précédentes; la caſe 6 offre l'expreſſion *carbure de fer*, qui déſigne la combinaiſon de charbon en nature & de fer, appellée *plombagine;* la caſe 7 préſente les *ulfures métalliques* ou les combinaiſons du ſoufre en nature avec les métaux, les *ulfur es alkalins* ou les combinaiſons du

ſoufre avec les alkalis, le gaz *hydrogène ſulfuré* ou la diſſolution du ſoufre dans le gaz hydrogène ; enfin dans la caſe 8 nous exprimons par le nom générique de *phoſphures métalliques* les compoſés de phoſphore en nature avec les métaux ; ainſi, nous ſubſtituons au mot *ſyderite* l'expreſſion de *phoſphure de fer* qui déſigne ſans équivoque l'union du phoſphore avec le fer, & nous trouvons dans ces trois mots comparables, *carbure*, *ſulfure* & *phoſphure* qui ne diffèrent que par la terminaiſon de noms très-connus, un moyen de donner une idée exacte de combinaiſons analogues, & de les diſtinguer d'avec tous les autres compoſés.

Au-deſſous de ces ſix colonnes nous avons placé une nomenclature des principaux corps compoſés qui conſtituent les végétaux. Dans cette partie du tableau, nous avons ſimplement choiſi parmi les noms anciens, ceux qui par leur ſimplicité & leur clarté entrent com-

plettement dans les vues que nous nous étions propoſées.

Telle eſt la méthode que nous avons ſuivie dans l'enſemble des noms que comprend ce tableau. Après l'étude facile que ce tableau exige des perſonnes qui voudront connoître notre plan, elles verront bientôt que nous n'avons fait qu'un très-petit nombre de mots, ſi l'on excepte ceux qui étoient indiſpenſables pour déſigner des ſubſtances juſqu'alors inconnues, comme les acides nouvellement découverts. En ſuivant l'ordre des ſubſtances nommées dans la première colonne, d'où tous les autres noms ſont dérivés, on reconnoîtra que nous n'avons de mots nouveaux que l'*oxygène*, l'*hydrogène* & l'*azote*. Quant aux mots *calorique*, *carbone*, *ſilice*, *ammoniaque*, ils n'offrent comme tous leurs dérivés dans les colonnes ſuivantes que de légers changemens de noms déjà très-bien connus & très-employés. On peut donc aſſurer

que ce n'eſt preſqu'entiérement que par des terminaiſons nouvelles que notre nomenclature diffère de l'ancienne, & que s'il réſulte de ces changemens plus de facilité dans l'étude, plus de clarté dans l'expreſſion, ſi ſur-tout ils donnent les moyens d'éviter toute équivoque, comme l'eſſai qui en a déjà été fait cette année (1787) dans les cours du jardin du Roi & du Lycée, nous permet de l'eſpérer, la réforme que nous propoſons, fondée ſur une méthode ſimple, ne peut être que favorable aux progrès de la chimie.

# AVERTISSEMENT

## *Sur les deux Synonymies.*

NOus avons cru devoir joindre au tableau général de nomenclature méthodique, dans lequel eſt expoſé l'enſemble du ſyſtême que nous propoſons, une ſynonymie détaillée de tous les mots dont on s'eſt ſervi pour exprimer les préparations chimiques; nous préſentons ici cette ſynonymie ſous la forme de deux dictionnaires; dans le premier, ce ſont d'abord les mots anciens qui ſont diſpoſés ſuivant leur ordre alphabétique, & à côté deſquels on trouve les noms nouveaux ou adoptés qui leur correſpondent. A l'aide de ce dictionnaire, on pourra non-ſeulement ſavoir quels noms nous avons donnés aux différens compoſés chimiques; mais encore les perſonnes qui ne ſont pas familiariſées avec la plupart des préparations, dont les noms an-

ciens ne ſont ſouvent rien moins que propres à les faire connoître, trouveront en liſant les ſynonymes nouveaux, une eſpèce de définition aſſez claire dans les mots mêmes qui compoſent ces ſynonymes, pour qu'elles ſe rappellent facilement les compoſés dont il eſt queſtion.

Le ſecond dictionnaire eſt l'oppoſé du premier, & nous croyons qu'il ne ſera pas moins utile.

Les mots nouveaux y ſont préſentés dans l'ordre alphabétique, & ils ſont accompagnés de tous leurs ſynonymes anciens. Dans celui-ci nous avons eu pour objet de réunir la ſynonymie la plus complette, afin d'éviter aux étudians ces difficultés qu'offrent pluſieurs autres ſciences & en particulier la botanique & la minéralogie, dans leſquelles l'immenſe quantité de noms différens donnés à une même choſe a produit une confuſion & une obſcurité, que les travaux des hommes les plus infatigables n'ont point encore pu éclaircir.

Nous faiſons voir dans ce ſecond dictionnaire que la même ſubſtance a ſouvent reçu, huit, dix, ou douze noms différens, que la plupart de ces noms n'avoient que peu ou point de rapport avec les choſes auxquelles ils avoient été donnés; ce qui a dû néceſſairement arriver dans une ſcience, que les premiers auteurs ne cherchoient qu'à couvrir d'un voile myſtérieux, & dans l'hiſtoire de laquelle on peut ſuivre différentes époques, ou les ſavans qui l'ont cultivée ne ſont arrivés que par degrés inſenſibles à la connoiſſance exacte des compoſés. Cependant pour éviter trop de longueur & d'obſcurité, nous avons eu ſoin de ne point reproduire ici les noms donnés autrefois par les alchimiſtes, & qui n'étant fondés que ſur des idées chimériques ou abſurdes, ont heureuſement été oubliés, depuis que la chimie a marché d'un pas égal avec la phyſique expérimentale.

L'une & l'autre de ces ſynonymies aura

donc ſon uſage particulier. La première qui pourra ſervir de table aux ouvrages de chimie publiés juſqu'ici, expoſera la nomenclature méthodique adaptée à chaque mot ancien. Dans celle-ci comme dans la ſuivante, nous n'avons réuni que les noms des corps ſimples ou compoſés, des préparations chimiques, & nous n'avons expoſé aucun de ceux qui déſignent les opérations mêmes, parce que nous n'avons fait aucun changement à ces derniers mots. La ſeconde ſynonymie eſt plus complette & contient beaucoup plus de mots que la première, parce qu'elle fait connoître beaucoup de compoſés dus aux travaux des modernes, & qui n'avoient point de noms il y a quelques années. Cette nomenclature peut donc être regardée en quelque ſorte comme un inventaire des connoiſſances actuelles en chimie.

Dans l'une & dans l'autre on trouvera quelquefois parmi les noms nouveaux

quelques ſynonymes ; nous les conſervons, ſoit pour ne pas perdre la trace de quelques dénominations dont l'uſage eſt général, ſoit pour laiſſer le choix de quelques expreſſions diverſement terminées, deſtinées à répandre de la variété dans le diſcours, & à éviter une monotonie peut-être faſtidieuſe. Telle eſt, par exemple, la terminaiſon des ſels neutres, qui préſente leur baſe ou en ſubſtantif ou en adjectif, au choix de l'écrivain. On trouvera auſſi dans les livres de chimie quelques mots dont nous ne faiſons point mention dans les ſynonymies, parce qu'ils ont été donnés à des compoſés dont la nature n'eſt point encore exactement connue ; & ſi l'on a bien ſaiſi la marche rigoureuſe que nous nous ſommes tracée, on verra qu'il nous étoit impoſſible de nommer des combinaiſons mal connues.

Nous avons mis quelques définitions à pluſieurs des dénominations générales

ou particulières, ſoit lorſque nous avons eu quelques doutes ſur les composés dont il y eſt queſtion, ſoit lorſque nous avons parlé de corps nouvellement découverts.

La ſeconde ſynonymie, qui expoſe les noms nouveaux par ordre alphabétique, & leurs ſynonymes anciens, préſente en même tems la traduction latine des dénominations nouvelles; nous avons ſuivi le même plan pour les mots latins; la terminaiſon uniforme, & les lois des dérivés ſont toujours les deux principes qui nous ont guidés dans ce travail. Il auroit été incomplet, ſi nous n'avions offert aux ſavans de toutes les nations, le moyen de s'exprimer d'une manière uniforme & d'être entendus facilement. A meſure que la ſcience acquerra de nouvelles lumières, on ajoutera aiſément les noms appropriés d'après la méthode que nous avons aſſez fait connoître dans les Mémoires précédens.

# SYNONYMIE

*Ancienne & nouvelle par ordre alphabétique.*

## A

| Noms anciens. | *Noms nouveaux, ou adoptés.* |
|---|---|
| *ACÈTE ammoniacal.* | Acétite ammoniacal. — d'ammoniaque. |
| *Acète calcaire.* | Acétite calcaire. — de chaux. |
| *Acète d'argile.* | Acétite alumineux. — d'alumine. |
| *Acète de cuivre.* | Acétite de cuivre. |
| *Acète de Magnésie.* | Acétite magnésien. — de magnésie. |
| *Acète de plomb.* | Acétite de plomb. |
| *Acète de soude.* | Acétite de soude. |
| *Acète de potasse.* | Acétite de potasse. |
| *Acète de zinc.* | Acétite de zinc. |
| *Acète martial.* | Acétite de fer. |
| *Acète mercuriel.* | Acétite de mercure. — mercuriel. |
| *Acide acéteux.* | Acide acéteux. |
| *Acide aérien.* | Acide carbonique. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Acide arsénical.* | Acide arsénique. |
| *Acide benzonique.* | Acide benzoïque. |
| *Acide boracin.* | Acide boracique. |
| *Acide charbonneux.* | Acide carbonique. |
| *Acide citronien.* | Acide citrique. |
| *Acide crayeux.* | Acide carbonique. |
| *Acide des fourmis.* | Acide formique. |
| *Acide des pommes.* | Acide malique. |
| *Acide du benjoin.* | Acide benzoïque. |
| *Acide du sel.* | Acide muriatique. |
| *Acide du soufre.* | Acide sulfurique. |
| *Acide du succin.* | Acide succinique. |
| *Acide du sucre.* | Acide oxalique. |
| *Acide du suif.* | Acide sébacique. |
| *Acide du vinaigre.* | Acide acéteux. |
| *Acide du Wolfram, de MM. Delhuyar.* | Acide tungstique. |
| *Acide fluorique.* | Acide fluorique. |
| *Acide formicin.* | Acide formique. |
| *Acide galactique.* | Acide lactique. |
| *Acide gallique.* | Acide gallique. |
| *Acide lignique.* | Acide pyro-ligneux. |
| *Acide lithiasique.* | Acide lithique. |
| *Acide malusien.* | Acide malique. |
| *Acide marin.* | Acide muriatique. |
| *Acide marin déphlogistiqué.* | Acide muriatique oxigéné. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Acide méphitique.* | Acide carbonique. |
| *Acide molybdique.* | Acide molybdique. |
| *Acide nitreux blanc.* | Acide nitrique. |
| *Acide nitreux dégazé.* | Acide nitrique. |
| *Acide nitreux déphlogistiqué.* | Acide nitrique. |
| *Acide nitreux phlogistiqué.* | Acide nitreux. |
| *Acide oxalin.* | Acide oxalique. |
| *Acide perlé.* | Phosphate de soude surſaturé. |
| *Acide phosphorique déphlogistiqué.* | Acide phosphorique. |
| *Acide phosphorique phlogistiqué.* | Acide phosphoreux. |
| *Acide saccharin.* | Acide oxalique. |
| *Acide sacchlactique.* | Acide saccho-lactique. |
| *Acide sébacé.* | Acide sébacique. |
| *Acide sédatif.* | Acide boracique. |
| *Acide spathique.* | Acide fluorique. |
| *Acide sulfureux.* | Acide sulfureux. |
| *Acide syrupeux.* | Acide pyro-muqueux. |
| *Acide tartareux.* | Acide tartareux. |
| *Acide tungstique.* | Acide tungstique. |
| *Acide vitriolique.* | Acide sulfurique. |
| *Acide vitriolique phlogistiqué.* | Acide sulfureux. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Acidum pingue.* | Principe hypothétique de Meyer. |
| *Acier.* | Acier. |
| *Affinités.* | Affinités ou attractions chimiques. |
| *Aggrégation.* | Aggrégation. |
| *Aggrégés.* | Aggrégés. |
| *Air acide vitriolique.* | Gaz acide sulfureux. |
| *Air alkalin.* | Gaz ammoniacal. |
| *Air atmosphérique.* | Air atmosphérique. |
| *Air déphlogistiqué.* | Gaz oxygène. |
| *Air du feu de Schéele.* | Gaz oxygène. |
| *Air factice.* | Gaz acide carbonique. |
| *Air fixe.* | Gaz acide carbonique. |
| *Air gâté.* | Gaz azotique. |
| *Air inflammable.* | Gaz hydrogène. |
| *Air phlogistiqué.* | Gaz azotique. |
| *Air puant du soufre.* | Gaz hydrogène sulfuré. |
| *Air putride.* | |
| *Air solide de Hales.* | Gaz acide carbonique. |
| *Air vicié.* | Gaz azotique. |
| *Air vital.* | Gaz oxygène. |
| *Airain.* | Airain ou alliage de cuivre & d'étain. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Alkaeſt.* | Diſſolvant univerſel, dont l'exiſtence a été ſuppoſée par les Alchimiſtes. |
| *Alkaeſt de Reſpour.* | Potaſſe mêlée d'oxide de zinc. |
| *Alkaeſt de Vanhelmont.* | Carbonate de potaſſe. |
| *Alkalis en général.* | Alkalis. |
| *Alkalis cauſtiques.* | Alkalis. |
| *Alkalis efferveſcens.* | Carbonates alkalins. |
| *Alkali fixe du tartre non cauſtique.* | Carbonate de potaſſe. |
| *Alkali fixe du tartre cauſtique.* | Potaſſe. |
| *Alkali fixe végétal.* | Carbonate de potaſſe. |
| *Alkali marin cauſtique.* | Soude. |
| *Alkali marin non cauſtique.* | Carbonate de ſoude. |
| *Alkali minéral aéré.* | Carbonate de ſoude. |
| *Alkali minéral cauſtique.* | Soude. |
| *Alkali minéral efferveſcent.* | Carbonate de ſoude. |
| *Alkali phlogiſtiqué.* | Pruſſiate de potaſſe ferrugineux non ſaturé. |
| *Alkali pruſſien.* | Pruſſiate de potaſſe ferrugineux. |
| *Alkali végétal aéré.* | Carbonate de potaſſe. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Alkali végétal cauſtique.* | Potaſſe. |
| *Alkali volatil cauſtique.* | Ammoniaque. |
| *Alkali volatil concrèt.* | Carbonate ammoniacal. |
| *Alkali volatil efferveſcent.* | Carbonate ammoniacal. |
| *Alkali volatil fluor.* | Ammoniaque. |
| *Alkali urineux.* | Ammoniaque. |
| *Alliage des métaux.* | Alliage. |
| *Alun.* | { Sulfate d'alumine.<br>—— alumineux. |
| *Alun marin.* | { Muriate d'alumine.<br>—— alumineux. |
| *Alun nitreux.* | { Nitrite d'alumine.<br>—— alumineux. |
| *Amalgame d'argent.* | Amalgame d'argent. |
| *Amalgame de biſmuth.* | Amalgame de biſmuth. |
| *Amalgame de cuivre.* | Amalgame de cuivre. |
| *Amalgame d'étain.* | Amalgame d'étain. |
| *Amalgame d'or.* | Amalgame d'or. |
| *Amalgame de plomb.* | Amalgame de plomb. |
| *Amalgame de zinc.* | Amalgame de zinc. |
| *Ambre jaune.* | Succin. |
| *Amidon.* | Amidon. |
| *Ammoniac arſenical (ſel)* | { Arſeniate ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Ammoniac crayeux. (ſel)* | { Carbonate ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Ammoniac nitreux. (sel)* | Nitrite ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Ammoniac phosphorique. (sel)* | Phosphate ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Ammoniac spathique. (sel)* | Fluate ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Ammoniac tartareux. (sel)* | Tartrite ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Ammoniac vitriolique. (sel)* | Sulfate ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Antimoine. (mine d')* | Sulfure d'antimoine natif. |
| *Antimoine crud.* | Sulfure d'antimoine. |
| *Antimoine diaphorétique.* | Oxide d'antimoine. blanc par le nitre. |
| *Aqua stygia.* | Acide nitro-muriatique par le muriate ammoniacal. |
| *Aquila alba.* | Muriate mercuriel doux sublimé. |
| *Arbre de Diane.* | Amalgame d'argent cristallisé. |
| *Arcanne corallin.* | Oxide de mercure rouge par l'acide nitrique. |
| *Arcanum duplicatum.* | Sulfate de potasse. |

| Noms anciens. | Noms nouveaux. |
|---|---|
| *Argent.* | Argent. |
| *Argent corné.* | Muriate d'argent. |
| *Argile.* | Argile (mêlange d'alumine & de ſilice. |
| *Argile pure.* | Alumine. |
| *Argile crayeuſe.* | Carbonate alumineux.<br>— d'alumine. |
| *Argile ſpathique.* | Fluate alumineux.<br>— d'alumine. |
| *Arſenic. (régule d')* | Arſenic. |
| *Arſenic Blanc. (chaux d')* | Oxide d'arſenic. |
| *Arſenic rouge.* | Oxide d'arſenic ſulfuré rouge. |
| *Arſéniate de potaſſe.* | Arſéniate de potaſſe. |
| *Attractions électives.* | Attractions électives. |
| *Azur de cobalt, ou des quatre feux.* | Oxide de cobalt vitreux & ſilice. |

## B.

| | |
|---|---|
| *BAROTE.* | Baryte. |
| *Barote efferveſcente.* | Carbonate barytique. |
| *Baſe de l'air vital.* | Oxygène. |
| *Baſe du ſel marin.* | Soude. |
| *Baumes de Bucquet.* | Baumes. |

Voyez la nouvelle Nomenclature.

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Baume de soufre.* | Sulfure d'huile volatile. |
| *Benjoin.* | Benjoin. |
| *Benzones.* | Benzoates. |
| *Beurre d'antimoine.* | Muriate d'antimoine sublimé. |
| *Beurre d'arsenic.* | Muriate d'arsenic sublimé. |
| *Beurre de bismuth.* | Muriate de bismuth sublimé. |
| *Beurre d'étain.* | Muriate d'étain sublimé. |
| *Beurre d'étain solide, de M. Baumé.* | Muriate d'étain concrèt. |
| *Beurre de zinc.* | Muriate de zinc sublimé. |
| *Bézoard minéral.* | Oxide d'antimoine. |
| *Bismuth.* | Bismuth. |
| *Bitumes.* | Bitumes. |
| *Blanc de fard.* | Oxide de bismuth blanc par l'acide nitreux. |
| *Blanc de plomb.* | Oxide de plomb blanc par l'acide acéteux. |
| *Blende, ou fausse galène.* | Sulfure de zinc. |
| *Bleu de Berlin.* | Prussiate de fer. |
| *Bleu de Prusse.* | Prussiate de fer. |
| *Borax ammoniacal.* | Borate ammoniacal. |

| Noms anciens. | Noms nouveaux. |
|---|---|
| *Borax argileux.* | Borate alumineux.<br>—— d'alumine. |
| *Borax brut.* | Borax de soude, ou borate sursaturé de soude. |
| *Borax calcaire.* | Borate calcaire.<br>—— de chaux. |
| *Borax d'antimoine.* | Borate d'antimoine. |
| *Borax de cobalt.* | Borate de cobalt. |
| *Borax de cuivre.* | Borate de cuivre. |
| *Borax de zinc.* | Borate de zinc. |
| *Borate magnésien.* | Borate magnésien.<br>—— de magnésie. |
| *Borax martial.* | Borate de fer. |
| *Borax mercuriel.* | Borate de mercure. |
| *Borax pesant, ou barotique.* | Borate barytique.<br>— de baryte. |
| *Borax végétal.* | Borate de potasse. |
| *Bronze, ou airain.* | Alliage de cuivre & d'étain. |

## C.

| | |
|---|---|
| *CALCUL de la vessie.* | Acide lithique. |
| *Caméléon minéral.* | Oxide de manganèse & potasse. |
| *Camphre.* | Camphre. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
| --- | --- |
| *Camphorites. (sels)* | Camphorates. |
| *Causticum.* | Principe hypothétique de Meyer. |
| *Céruse.* | Oxide de plomb blanc par l'acide acéteux, *mêlé de craie.* |
| *Céruse d'antimoine.* | Oxide d'antimoine blanc par précipitation. |
| *Chaleur latente.* | Calorique. |
| *Charbon pur.* | Carbone. |
| *Chaux d'antimoine vitrifiée.* | Oxide d'antimoine vitreux. |
| *Chaux métalliques.* | Oxides métalliques. |
| *Chaux vive.* | Chaux. |
| *Cinnabre.* | Oxide de mercure sulfuré rouge. |
| *Citrates. (sels)* | Citrates. |
| *Cobalt, ou Cobolt.* | Cobalt. |
| *Colcothar.* | Oxide de fer rouge par l'acide sulfurique. |
| *Couperose blanche.* | Sulfate de zinc. |
| *Couperose bleue.* | Sulfate de cuivre. |
| *Couperose verte.* | Sulfate de fer. |
| *Craie ammoniacale.* | Carbonate ammoniacal. |
| *Craie barotique.* | Carbonate barytique. |
| *Craie de plomb.* | Carbonate de plomb. |

| Noms anciens. | Noms nouveaux. |
| --- | --- |
| *Craie de ſoude.* | Carbonate de ſoude. |
| *Craie de zinc.* | Carbonate de zinc. |
| *Craie magnéſienne.* | Carbonate magnéſien.<br>—— de magnéſie. |
| *Craie martiale.* | Carbonate de fer. |
| *Craie, ou ſpath calcaire.* | Carbonate calcaire.<br>—— de chaux. |
| *Crême de chaux.* | Carbonate calcaire. |
| *Crême, ou criſtaux de tartre.* | Tartrite acidule de potaſſe. |
| *Criſtal minéral.* | Nitrite de potaſſe mêlé de ſulfate de potaſſe. |
| *Criſtaux de lune.* | Nitrate d'argent. |
| *Criſtaux de ſoude.* | Carbonate de ſoude. |
| *Criſtaux de Vénus.* | Acétite de cuivre criſtalliſé. |
| *Crocus metallorum.* | Oxide d'antimoine ſulfuré demi-vitreux. |
| *Cuivre.* | Cuivre. |
| *Cuivre jaune.* | Alliage de cuivre & de zinc ou laiton. |

## D.

| | |
| --- | --- |
| *DEMI-MÉTAUX.* | Demi-métaux. |
| *Diamant.* | Diamant. |

## E.

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *EAU.* | Eau. |
| *Eau aérée.* | Acide carbonique. |
| *Eau de chaux.* | Eau de chaux. |
| *Eau de chaux prussienne.* | Prussiate de chaux. |
| *Eau distillée.* | Eau distillée. |
| *Eau forte.* | Acide nitreux du commerce. |
| *Eaux gazeuses.* | Eaux imprégnées d'acide carbonique. |
| *Eaux mères.* | Résidu salin déliquescent. |
| *Eau mercurielle.* | Nitrate de mercure en dissolution. |
| *Eau régale.* | Acide nitro-muriatique. |
| *Eaux acidules.* | Eaux acidules ou eaux imprégnées d'acide carbonique. |
| *Eaux hépathiques.* | Eaux sulfureuses, ou eaux sulfurées. |
| *Emétique.* | Tartrite de potasse antimoniale. |
| *Empyrée.* | Gaz oxigène. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Encre de sympathie par le cobalt.* | Muriate de cobalt. |
| *Esprit acide du bois.* | Acide pyro-ligneux. |
| *Esprit alkalin volatil.* | Gaz ammoniaque, ou ammoniacal. |
| *Esprit ardent, ou esprit de vin.* | Alcool. |
| *Esprit de Mendererus.* | Acétite ammoniacal. |
| *Esprit de nitre.* | Acide nitrique étendu d'eau. |
| *Esprie de nitre fumant.* | Acide nitreux. |
| *Esprit de nitre dulcifié.* | Alcool nitrique. |
| *Esprit de sel.* | Acide muriatiqne. |
| *Esprit de sel ammoniac.* | Ammoniaque. |
| *Esprit de vin.* | Alcool. |
| *Esprit de vitriol.* | Acide sulfurique étendu d'eau. |
| *Esprit de Vénus.* | Acide acétique. |
| *Esprit recteur.* | Arome. |
| *Esprits acides.* | Acides étendus d'eau. |
| *Esprit volatil de sel ammoniac.* | Ammoniaque étendu d'eau. |
| *Essences.* | Huiles volatiles. |
| *Étain.* | Étain. |
| *Étain corné.* | Muriate d'étain. |
| *Ether acéteux.* | Ether acétique. |
| *Ether marin.* | Ether muriatique. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Ether nitreux.* | Ether nitrique. |
| *Ether vitriolique.* | Ether ſulfurique. |
| *Ethiops martial.* | Oxide de fer noir. |
| *Ethiops minéral.* | Oxide de mercure ſulfuré noir. |
| *Ethiops per ſe.* | Oxide mercuriel noirâtre. |
| *Extrait.* | L'extractif. |

## F.

| | |
|---|---|
| FÉCULE *des plantes.* | Fécule. |
| *Fer, ou mars.* | Fer. |
| *Fer aéré.* | Carbonate de fer. |
| *Fer d'eau.* | Phoſphate de fer. |
| *Fleurs ammoniacales cuivreuſes.* | Muriate ammoniacal de cuivre ſublimé. |
| *Fleurs ammoniacales martiales.* | Muriate ammoniacal de fer ſublimé. |
| *Fleurs argentines de régule d'antimoine.* | Oxide d'antimoine ſublimé. |
| *Fleurs d'arſenic.* | Oxide d'arſenic ſublimé. |
| *Fleurs de benjoin.* | Acide benzoïque ſublimé. |
| *Fleurs de biſmuth.* | Oxide de biſmuth ſublimé. |
| *Fleurs d'étain.* | Oxide d'étain ſublimé |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Fleurs métalliques.* | Oxides métalliques ſublimés. |
| *Fleurs de ſoufre.* | Soufre ſublimé. |
| *Fleurs de zinc.* | Oxide de zinc ſublimé. |
| *Fluides aériformes.* | Gaz. |
| *Fluides élaſtiques.* | Gaz. |
| *Fluor ammoniacal.* | Fluate ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Fluor argileux.* | Fluate alumineux.<br>—— d'alumine. |
| *Fluor de potaſſe.* | Fluate de potaſſe. |
| *Fluor de ſoude.* | Fluate de ſoude. |
| *Fluor magnéſien.* | Fluate magnéſien.<br>——de magnéſie. |
| *Fluor peſant.* | Fluate barytique.<br>—— de baryte. |
| *Foie d'antimoine.* | Oxide d'antimoine ſulfuré. |
| *Foie d'arſenic.* | Oxide arſenical de potaſſe. |
| *Foie de ſoufre alkalin volatil.* | Sulfure ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Foie de ſoufre antimonié.* | Sulfure alkalin antimonié. |
| *Foie de ſoufre barotique.* | Sulfure barytique.<br>—— de baryte. |
| *Foie de ſoufre calcaire.* | Sulfure calcaire.<br>—— de chaux. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Foie de soufre magnésien.* | Sulfure de magnésie.<br>—— magnésien. |
| *Foies de soufre.* | Sulfures alkalins. |
| *Foies de soufre terreux.* | Sulfures terreux. |
| *Formiates.* (*sels*) | Formiates. |

## G.

| | |
|---|---|
| *GALACTES.* (*sels*) | Lactates. |
| *Gaz acide acéteux.* | Gaz acide acéteux. |
| *Gaz acide crayeux.* | Gaz acide carbonique. |
| *Gaz acide marin.* | Gaz acide muriatique. |
| *Gaz acide muriatique aéré.* | Gaz acide muriatique oxigéné. |
| *Gaz acide nitreux.* | Gaz acide nitreux. |
| *Gaz acide spathique.* | Gaz acide fluorique. |
| *Gaz acide sulfureux.* | Gaz acide sulfureux. |
| *Gaz alkalin.* | Gaz ammoniacal. |
| *Gaz hépatique.* | Gaz hydrogène sulfuré. |
| *Gaz inflammable.* | Gaz hydrogène. |
| *Gaz inflammable charbonneux.* | Gaz hydrogène carboné. |
| *Gaz inflammable des marais.* | Gaz hydrogène des marais, (mêlange de gaz hydrogène carboné, & de gaz azotique.) |

| Noms anciens. | Noms nouveaux. |
| --- | --- |
| *Gaz méphitique.* | Gaz acide carbonique. |
| *Gomme ou mucilage.* | Gomme. |
| *Gaz phlogistiqué.* | Gaz azotique. |
| *Gaz nitreux.* | Gaz nitreux. |
| *Gaz phosphorique de M. Gengenbre.* | Gaz hydrogène phosphoré. |
| *Gaz Prussien.* | Gaz acide prussique. |
| *Gaz.* | Gaz. |
| *Gilla vitrioli.* | Sulfate de zinc. |
| *Gluten du froment.* | Gluten ou glutineux. |

## H.

| | |
| --- | --- |
| *HÉPARS.* | Sulfures. |
| *Huiles animales.* | Huiles volatiles animales. |
| *Huile de chaux.* | Muriate calcaire. |
| *Huile de tartre par défaillance.* | Potasse mêlangée de carbonate de potasse en déliquescence. |
| *Huiles des philosophes.* | Huiles fixes empyreumatiques. |
| *Huile de vitriol.* | Acide sulfurique. |
| *Huile douce du vin.* | Huile éthérée. |
| *Huiles empyreumatiques.* | Huiles empyreumatiques. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Huiles éthérées.* | Huiles volatiles. |
| *Huiles grasses.* | Huiles fixes. |
| *Huiles essentielles.* | Huiles volatiles. |
| *Huiles par expression.* | Huiles fixes. |

## J.

| | |
|---|---|
| JUPITER. | Étain. |

## K.

| | |
|---|---|
| KERMÉS *minéral.* | Oxide d'antimoine sulfuré rouge. |

## L.

| | |
|---|---|
| LAINE *philosophique.* | Oxide de zinc sublimé. |
| *Lait de chaux.* | Chaux délayée dans l'eau. |
| *Laiton.* | Alliage du cuivre & de zinc, ou laiton. |
| *Lessive des savonniers.* | Dissolution de soude. |
| *Lignites.* (*sels*) | Pyro-lignites. |
| *Lilium de Paracelse.* | Alcool de potasse. |
| *Liqueur des cailloux.* | Potasse silicée en liqueur. |
| *Liqueur fumante de Boyle.* | Sulfure ammoniacal. —— d'ammoniaque. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
| --- | --- |
| *Liqueur fumante de Libavius.* | Muriate d'étain fumant. |
| *Litharge.* | Oxide de plomb demi-vitreux, ou litharge. |
| *Liqueur saturée de la partie colorante du bleu de Prusse.* | Prussiate de potasse. |
| *Lumière.* | Lumière. |
| *Lune.* | Argent. |
| *Lune cornée.* | Muriate d'argent. |

## M.

| | |
| --- | --- |
| *MAGISTERE de bismuth.* | Oxide de bismuth par l'acide nitrique. |
| *Magistère de soufre.* | Soufre précipité. |
| *Magistère de plomb.* | Oxide de plomb précipité. |
| *Magnésie blanche.* | Carbonate de magnésie. |
| *Magnésie aérée de Bergman.* | Carbonate de magnésie. |
| *Magnésie caustique.* | Magnésie. |
| *Magnésie crayeuse.* | Carbonate de magnésie. |
| *Magnésie effervescente.* | Carbonate de magnésie. |
| *Magnésie fluorée.* | Fluate de magnésie. |
| *Magnésie noire.* | Oxide de manganèse noire. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Magnéſie ſpathique.* | Fluate de magnéſie. |
| *Maluſites. (ſels)* | Malites de potaſſe.<br>de ſoude, &c. |
| *Maſſicot.* | Oxide de plomb jaune. |
| *Matière de la chaleur.* | Calorique. |
| *Matière du feu.* | Ce mot a été employé pour déſigner la lumière, le calorique & le phlogiſtique. |
| *Matière perlée de Kerkringius.* | Oxide d'antimoine blanc par précipitation. |
| *Méphite ammoniacal.* | Carbonate ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Méphite barotique.* | Carbonate barytique.<br>—— de baryte. |
| *Méphite calcaire.* | Carbonate calcaire.<br>—— de chaux. |
| *Méphite de magnéſie.* | Carbonate magnéſien.<br>—— de magnéſie. |
| *Méphite de plomb.* | Carbonate de plomb. |
| *Méphite de zinc.* | Carbonate de zinc. |
| *Méphite martial.* | Carbonate de fer. |
| *Matière colorante du bleu de Pruſſe.* | Acide pruſſique. |
| *Mercure.* | Mercure. |
| *Mercure des métaux.* | Principe hypothétique de Beccher. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Mercure doux.* | Muriate mercuriel doux. |
| *Mercure précipité blanc.* | Muriate mercuriel par précipitation. |
| *Minium.* | Oxide de plomb rouge, ou minium. |
| *Mine d'antimoine.* | Sulfure d'antimoine natif. |
| *Mine de fer de marais.* | Mine de fer tenant phoſphate de fer. |
| *Mophète athmoſphérique.* | Gaz azotique. |
| *Molybdes. ( ſels )* | Molybdates. |
| *Molybde ammoniacal.* | Molybdate ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Molybde barotique.* | Molibdate barytique.<br>—— de baryte. |
| *Molybde de potaſſe.* | Molybdate de potaſſe. |
| *Molybde de ſoude.* | Molybdate de ſoude. |
| *Molybdène.* | Molybdène. |
| *Mucilage.* | Mucilage. |
| *Muriates. ( ſels )* | Muriates. |
| *Muriate d'antimoine.* | Muriate d'antimoine. |
| *Muriate d'argent.* | Muriate d'argent. |
| *Muriate de biſmuth.* | Muriate de biſmuth. |
| *Muriate de cobalt.* | Muriate de cobalt. |
| *Muriate de cuivre.* | Muriate de cuivre. |
| *Muriate d'étain.* | Muriate d'étain. |
| *Muriate de fer.* | Muriate de fer. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Muriate de manganèſe.* | Muriate de manganèſe. |
| *Muriate de plomb.* | Muriate de plomb. |
| *Muriate de zinc.* | Muriate de zinc. |
| *Muriate ou ſel regalin de platine.* | Nitro-muriate de platine. |
| *Muriate ou ſel regalin d'or.* | Muriate d'or. |
| *Muriate mercuriel corroſif.* | Muriate mercuriel corroſif. |

N.

| | |
|---|---|
| *NATRUM ou Natron.* | Carbonate de ſoude. |
| *Neige d'antimoine.* | Oxide d'antimoine blanc ſublimé. |
| *Nitre.* | Nitrate de potaſſe ou nitre. |
| *Nitre ammoniacal.* | Nitrate ammoniacal. |
| *Nitre argileux.* | Nitrate d'alumine. |
| *Nitre calcaire.* | Nitrate calcaire. —— de chaux. |
| *Nitre cubique.* | Nitrate de ſoude. |
| *Nitre d'argent.* | Nitrate d'argent. |
| *Nitre d'arſenic.* | Nitrate d'arſenic. |
| *Nitre de biſmuth.* | Nitrate de biſmuth. |
| *Nitre de cobalt.* | Nitrate de cobalt. |
| *Nitre de cuivre.* | Nitrate de cuivre. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Nitre d'étain.* | Nitrate d'étain. |
| *Nitre de fer.* | Nitrate de fer. |
| *Nitre de magnésie.* | Nitrate magnésien.<br>—— de magnésie. |
| *Nitre de manganèse.* | Nitrate de manganèse. |
| *Nitre de nickel.* | Nitrate de nickel. |
| *Nitre de plomb.* | Nitrate de plomb. |
| *Nitre de terre pesante.* | Nitrate barytique.<br>—— de baryte. |
| *Nitre de zinc.* | Nitrate de zinc. |
| *Nitre fixe par lui-même.* | Carbonate de potasse. |
| *Nitre lunaire.* | Nitrate d'argent. |
| *Nitre mercuriel.* | Nitrate de mercure. |
| *Nitre prismatique.* | Nitrate de potasse. |
| *Nitre quadrangulaire.* | Nitrate de soude. |
| *Nitre rhomboïdal.* | Nitrate de soude. |
| *Nitre saturnin.* | Nitrite de plomb. |

## O.

| | |
|---|---|
| OCHRE. | Oxide de fer jaune. |
| *Or.* | Or. |
| *Or fulminant.* | Oxide d'or ammoniacal. |
| *Orpiment.* | Oxide d'arsenic sulfuré jaune. |
| *Oxigyne.* | Oxigène. |

## P.

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| PHLOGISTIQUE. | Principe hypothétique de Stahl. |
| *Phoſphate ammoniacal.* | Phoſphate ammoniacal. —— d'ammoniaque. |
| *Phoſphate barotique.* | Phoſphate barytique. —— de baryte. |
| *Phoſphate calcaire.* | Phoſphate calcaire. —— de chaux. |
| *Phoſphate de magnéſie.* | Phoſphate magnéſien. —— de magnéſie. |
| *Phoſphate de potaſſe.* | Phoſphate de potaſſe. |
| *Phoſphate de ſoude.* | Phoſphate de ſoude. |
| *Phoſphore de Baudouin.* | Nitrite calcaire ſec. |
| *Phoſphore de Kunkel.* | Phoſphore. |
| *Phoſphore de Homberg.* | Muriate calcaire ſec. |
| *Pierre à cautère.* | Potaſſe ou ſoude concrète. |
| *Pierre calcaire.* | Carbonate de chaux. |
| *Pierre infernale.* | Nitrate d'argent fondu. |
| *Pierre peſante.* | Tungſtate calcaire. |
| *Platine. ( la )* | Platine. ( le ) |
| *Plâtre.* | Sulfate calcaire, ou plâtre calciné. |
| *Plomb, ou Saturne.* | Plomb. |
| *Plomb corné.* | Muriate de plomb. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Plomb ſpathique.* | Carbonate de plomb. |
| *Plombagine.* | Carbure de fer. |
| *Pompholix.* | Oxide de zinc ſublimé. |
| *Potaſſe du commerce.* | Carbonate de potaſſe impur. |
| *Potée d'étain.* | Oxide d'étain gris. |
| *Poudre d'Algaroth.* | Oxide d'antimoine par l'acide muriatique. |
| *Poudre du Comte de Palme.* | Carbonate de magnéſie. |
| *Poudre de Sentinelly.* | |
| *Précipité blanc par l'acide muriatique.* | Muriate mercuriel par précipitation. |
| *Précipité d'or par l'étain, ou pourpre de Caſſius.* | Oxide d'or précipité par l'étain. |
| *Précipité jaune.* | Oxide de mercure jaune par l'acide ſulfurique. |
| *Précipité per ſe.* | Oxide de mercure rouge par le feu. |
| *Précipité rouge.* | Oxide de mercure rouge par l'acide nitrique. |
| *Principe acidifiant.* | Oxygène. |
| *Principe aſtringent.* | Acide gallique. |
| *Principe charbonneux.* | Carbone. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Principe inflammable.* ( voyez *Phlogistique* ). | |
| *Principe mercuriel.* | Principe hypothétique de Beccher. |
| *Principe sorbile de M. Ludbock.* | Oxygène. |
| *Prussite calcaire.* | Prussiate calcaire.<br>—— de chaux. |
| *Prussite de potasse.* | Prussiate de potasse. |
| *Prussite de soude.* | Prussiate de soude. |
| *Pyrite de cuivre.* | Sulfure de cuivre. |
| *Pyrite martiale.* | Sulfure de fer. |
| *Pyrophore de Homberg.* | Sulfure d'alumine carboné.<br>Pyrophore de Homberg. |

## R.

| | |
|---|---|
| RÉALGAR, ou *réalgal.* | Oxide d'arsenic sufuré rouge. |
| *Régaltes.* ( *sels formés avec l'eau régale.* ) | Nitro-muriates. |
| *Régule.* | Mot employé pour désigner l'état métallique. |
| *Régule d'antimoine.* | Antimoine. |
| *Régule d'arsenic.* | Arsenic. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Régule de cobalt.* | Cobalt. |
| *Régule de manganèſe.* | Manganèſe. |
| *Régule de molybdène.* | Molybdène. ( le ) |
| *Régule de ſydérite.* | Phoſphure de fer. |
| *Réſines.* | Réſines. |
| *Rouille de cuivre.* | Oxide de cuivre vert. |
| *Rouille de fer.* | Carbonate de fer. |
| *Rubine d'antimoine.* | Oxide d'antimoine ſulfuré, vitreux brun. |

S.

| | |
|---|---|
| *SAFRAN de mars.* | Oxide de fer. |
| *Safran de mars apéritif.* | Carbonate de fer. |
| *Safran de mars aſtringent.* | Oxide de fer brun. |
| *Safran des métaux.* | Oxide d'antimoine ſulfuré demi-vitreux. |
| *Safre.* | Oxide de cobalt gris, avec ſilice, ou ſafre. |
| *Salpêtre.* | Nitrate de potaſſe, ou nitre. |
| *Saturne.* | Plomb. |
| *Savons acides.* | Savons acides. |
| *Savons alkalins.* | Savons alkalins. |
| *Savons terreux, ou combinaiſons oleo-terreuſes de M. Bertholet.* | Savons terreux. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Savons métalliques, ou combinaiſons oleo-métalliques de M. Bertholet.* | Savons métalliques. |
| *Savons de Starkey.* | Savonule de potaſſe. |
| *Sébates. (ſels)* | Sébates. |
| *Sel acéteux ammoniacal.* | Acétite ammoniacal.<br>— d'ammoniaque. |
| *Sel acéteux calcaire.* | Acétite calcaire.<br>— de chaux. |
| *Sel acéteux d'argile.* | Acétite alumineux.<br>— d'alumine. |
| *Sel acéteux de zinc.* | Acétite de zinc. |
| *Sel acéteux magnéſien.* | Acétite magnéſien.<br>— de magnéſie. |
| *Sel acéteux martial.* | Acétite de fer. |
| *Sel acéteux minéral.* | Acétite de ſoude. |
| *Sel admirable perlé.* | Phoſphate de ſoude ſurſaturé. |
| *Sel Alembroth.* | Muriate ammoniaco-mercuriel. |
| *Sel ammoniac.* | Muriate ammoniacal.<br>— d'ammoniaque. |
| *Sel ammoniacal crayeux.* | Carbonate ammoniacal. |
| *Sel ammoniac fixe.* | Muriate calcaire.<br>— de chaux. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Sel ammoniacal nitreux.* | Nitrate ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Sel ammoniacal. ( secret de Glauber )* | Sulfate ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Sel ammoniacal sédatif.* | Borate ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Sel ammoniacal spathique.* | Fluate ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Sel ammoniacal vitriolique.* | Sulfate ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Sel cathartique amer.* | Sulfate magnésien.<br>—— de magnésie. |
| *Sel commun.* | Muriate de soude. |
| *Sel d'Angleterre.* | Carbonate ammoniacal.<br>—— d'ammoniaque. |
| *Sel de colcothar.* | Sulfate de fer ( dans un état peu connu ). |
| *Sel de cuisine.* | Muriate de soude. |
| *Sel de Glauber.* | Sulfate de soude. |
| *Sel de Jupiter.* | Muriate d'étain. |
| *Sel de lait.* | Sucre de lait. |
| *Sel de la sagesse.* | Muriate ammoniaco-mercuriel. |
| *Sel d'Epsom.* | Sulfate magnésien.<br>—— de magnésie. |
| *Sel de Duobus.* | Sulfate de potasse. |
| *Sel de Scheidschutz.* | Sulfate magnésien. |

*Sel*

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Sel de Sedlitz.* | Sulfate de magnéſie. |
| *Sel de Segner.* | Sébate de potaſſe. |
| *Sel de Seignette.* | Tartrite de ſoude. |
| *Sel de ſuccin, retiré par la criſtalliſation.* | Acide ſuccinique criſtalliſé. |
| *Sel d'oſeille.* | Oxalate acidule de potaſſe. |
| *Sel fébrifuge de Sylvius.* | Muriate de potaſſe. |
| *Sel fixe de tartre.* | Carbonate de potaſſe non-ſaturé. |
| *Sel fuſible de l'urine.* | Phoſphate de ſoude & d'ammoniaque. |
| *Sel gemme.* | Muriate de ſoude foſſile. |
| *Sel marin.* | Muriate de ſoude. |
| *Sel marin argileux.* | Muriate alumineux.<br>—— d'alumine. |
| *Sel marin barotique.* | Muriate barytique.<br>—— de baryte. |
| *Sel marin calcaire.* | Muriate calcaire.<br>—— de chaux. |
| *Sel marin de fer.* | Muriate de fer. |
| *Sel marin de zinc.* | Muriate de zinc. |
| *Sel marin magnéſien.* | Muriate magnéſien.<br>—— de magnéſie. |
| *Sel natif de l'urine.* | Phoſphate de ſoude & d'ammoniaque. |
| *Sel neutre arſenical de Macquer.* | Arſeniate acidule de potaſſe. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Sel ou ſucre de ſaturne.* | Acétite de plomb. |
| *Sel polychreſte de Glaſer.* | Sulfate de potaſſe. |
| *Sel polychreſte de la Rochelle.* | Tartrite de ſoude. |
| *Sel régalin d'or.* | Muriate d'or. |
| *Sel ſédatif.* | Acide boracique. |
| *Sel ſédatif mercuriel.* | Borate de mercure. |
| *Sel ſédatif ſublimé.* | Acide boracique ſublimé. |
| *Sel ſtanno-nitreux.* | Nitrate d'étain. |
| *Sel ſulfureux de Stahl.* | Sulfite de potaſſe. |
| *Sel végétal.* | Tartrite de potaſſe. |
| *Sel volatil d'Angleterre.* | Carbonate ammoniacal. |
| *Sel volatil de ſuccin.* | Acide ſuccinique ſublimé. |
| *Sélénite.* | Sulfate de chaux. |
| *Smalt.* | Oxide de cobalt, vitrifié avec la ſilice, ou *ſmalt.* |
| *Soude cauſtique.* | Soude. |
| *Soude crayeuſe.* | Carbonate de ſoude. |
| *Soude ſpathique.* | Fluate de ſoude. |
| *Soufre.* | Soufre. |
| *Soufre doré d'antimoine.* | Oxide d'antimoine ſulfuré, orangé. |
| *Spath ammoniacal.* | Fluate ammoniacal. |

| Noms anciens. | Noms nouveaux. |
| --- | --- |
| *Spath calcaire.* | Carbonate de chaux. |
| *Spath fluor.* | Fluate calcaire. |
| *Spath peſant.* | Sulfate de baryte. |
| Spiritus ſylveſtre. | Acide carbonique. |
| *Sublimé corroſif.* | Muriate de mercure corroſif. |
| *Sublimé doux.* | Muriate de mercure doux. |
| *Suc de citron.* | Acide citrique. |
| *Succin.* | Succin. |
| *Sucre.* | Sucre. |
| *Sucre candi.* | Sucre criſtalliſé. |
| *Sucre de ſaturne.* | Acétite de plomb. |
| *Sucre ou ſel de lait.* | Sucre de lait. |
| *Syderite.* | Phoſphate de fer. |
| *Syderotète de M. de Morveau.* | Phoſphure de fer. |

## T.

| | |
| --- | --- |
| TARTRE. | Tartrite acidule de potaſſe. |
| *Tartre ammoniacal.* | Tartrite ammoniacal. |
| *Tartre antimonié.* | Tartrite de potaſſe antimonié. |
| *Tartre calcaire.* | Tartrite de chaux. |
| *Tartre chalybé.* | Tartrite de potaſſe ferrugineux. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Tartre crayeux.* | Carbonate de potaſſe. |
| *Tartre crud.* | Tartre. |
| *Tartre cuivreux.* | Tartrite de cuivre. |
| *Tartre de magnéſie.* | Tartrite de magnéſie. |
| *Tartre de potaſſe.* | Tartrite de potaſſe. |
| *Tartre de ſoude.* | Tartrite de ſoude. |
| *Tartre émétique.* | Tartrite de potaſſe antimonié. |
| *Tartre martial ſoluble.* | Tartrite de potaſſe ferrugineux. |
| *Tartre méphitique.* | Carbonate de potaſſe. |
| *Tartre mercuriel.* | Tartrite mercuriel. |
| *Tartre ſaturnin.* | Tartrite de plomb. |
| *Tartre ſpathique.* | Fluate de potaſſe. |
| *Tartre ſoluble.* | Tartrite de potaſſe. |
| *Tartre ſtibié.* | Tartrite de potaſſe antimonié. |
| *Tartre tartariſé.* | Tartrite de potaſſe. |
| *Tartre tartariſé, tenant antimoine.* | Tartrite de potaſſe ſurcompoſé d'antimoine. |
| *Tartre vitriolé.* | Sulfate de potaſſe. |
| *Teinture âcre de tartre.* | Alcool de potaſſe. |
| *Teintures ſpiritueuſes.* | Alcool réſineux. |
| *Terre animale.* | Phoſphate calcaire.<br>—— de chaux. |
| *Terre baſe de l'alun.* | Alumine. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
|---|---|
| *Terre base du spath pesant.* | Baryte. |
| *Terre calcaire.* | Chaux ou terre calcaire. |
| *Terre de l'alun.* | Alumine. |
| *Terre foliée cristallisable.* | Acétite de soude. |
| *Terre foliée de tartre.* | Acétite de potasse. |
| *Terre foliée mercurielle.* | Acétite de mercure. |
| *Terre foliée minérale.* | Acétite de soude. |
| *Terre magnésienne.* | Carbonate de magnésie. |
| *Terre muriatique de M. Kirvan.* | Magnésie. |
| *Terre pesante.* | Baryte. |
| *Terre pesante aérée.* | Carbonate de baryte. |
| *Terre siliceuse.* | Silice, ou terre silicée. |
| *Tungtes. (sels)* | Tungstates. |
| *Tungste ammoniacal.* | Tungstate ammoniacal. |
| *Tungste de potasse.* | Tungstate de potasse. |
| *Turbit minéral.* | Oxide mercuriel jaune par l'acide sulfurique. |
| *Turbith nitreux.* | Oxide mercuriel jaune par l'acide nitrique. |

## V.

| | |
|---|---|
| *VERT de gris.* | Oxide de cuivre vert. |
| *Vert de gris du commerce.* | Acétite de cuivre, avec excès d'oxide de cuivre. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
| --- | --- |
| *Vénus.* | Cuivre. |
| *Verdet.* | Acétite de cuivre. |
| *Verdet diſtillé.* | Acétite de cuivre criſtalliſé. |
| *Verre d'antimoine.* | Oxide d'antimoine ſulfuré vitreux. |
| *Vif-argent.* | Mercure. |
| *Vinaigre diſtillé.* | Acide acéteux. |
| *Vinaigre de ſaturne.* | Acétite de plomb. |
| *Vinaigre radical.* | Acide acétique. |
| *Vitriol ammoniacal.* | Sulfate ammoniacal. |
| *Vitriol blanc.* | Sulfate de zinc. |
| *Vitriol bleu.* | Sulfate de cuivre. |
| *Vitriol calcaire.* | Sulfate de chaux. |
| *Vitriol d'antimoine.* | Sulfate d'antimoine. |
| *Vitriol d'argent.* | Sulfate d'argent. |
| *Vitriol d'argile.* | Sulfate d'alumine. |
| *Vitriol de biſmuth.* | Sulfate de biſmuth. |
| *Vitriol de chaux.* | Sulfate calcaire. |
| *Vitriol de Chypre.* | Sulfate de cuivre. |
| *Vitriol bleu.* | Sulfate de cuivre. |
| *Vitriol de cobalt.* | Sulfate de cobalt. |
| *Vitriol de cuivre.* | Sulfate de cuivre. |
| *Vitriol de lune.* | Sulfate d'argent. |
| *Vitriol de manganèſe.* | Sulfate de manganèſe. |
| *Vitriol de mercure.* | Sulfate de mercure. |
| *Vitriol de Nickel.* | Sulfate de Nickel. |

| Noms anciens. | *Noms nouveaux.* |
| --- | --- |
| *Vitriol de platine.* | Sulfate de platine. |
| *Vitriol de plomb.* | Sulfate de plomb. |
| *Vitriol de potasse.* | Sulfate de potasse. |
| *Vitriol de soude.* | Sulfate de soude. |
| *Vitriol d'étain.* | Sulfate d'étain. |
| *Vitriol de zinc.* | Sulfate de zinc. |
| *Vitriol magnésien.* | Sulfate de magnésie. |
| *Vitriol martial.* | Sulfate de fer. |
| *Vitriol vert.* | Sulfate de fer. |
| *Wolfram de MM. d'Elhuyar.* | Tungsten. |

## Z.

| | |
| --- | --- |
| ZINC. | Zinc. |

# DICTIONNAIRE

## *Pour la nouvelle Nomenclature Chimique.*

### A

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| ACÉTATES. *Acetas, tis. f. m.* | Sels formés par l'union de l'acide acétique (ou vinaigre radical) avec différentes bases. Les noms suivans qui n'ont point de synonymes dans la Nomenclature ancienne, sont de ce genre. |
| Acétate alumineux. —— d'alumine. *Acetas aluminosus.* | |
| Acétate ammoniacal. —— d'ammoniaque. (1) *Acetas ammoniacalis.* | |
| Acétate d'antimoine. *Acetas stibii.* | |

(1) On ne répétera plus ces deux manières d'exprimer la base d'un sel neutre : on employera indistinctement l'une & l'autre. Il suffit d'avoir indiqué, par ces premiers exemples, qu'on peut prendre à volonté l'adjectif ou le substantif.

Cette observation convient également à la nomenclature latine.

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Acétate d'argent. | |
| *Acetas argenti.* | |
| Acétate d'arſenic. | |
| *Acetas arſenici.* | |
| Acétate de baryte. | |
| *Acetas barytæ.* | |
| Acétate de biſmuth. | |
| *Acetas biſmuthi.* | |
| Acétate de chaux. | |
| *Acetas calcis.* | |
| Acétate de cobalt. | |
| *Acetas cobalti.* | |
| Acétate de cuivre. | |
| *Acetas cupri.* | |
| Acétate d'étain. | |
| *Acetas ſtanni.* | |
| Acétate de fer. | |
| *Acetas ferri.* | |
| Acétate de magnéſie. | |
| *Acetas magneſiæ.* | |
| Acétate de manganèſe. | |
| *Acetas magneſii.* | |
| Acétate de mercure. | |
| *Acetas hydrargiri.* | |
| Acétate de molybdène. | |
| *Acetas molybdeni.* | |
| Acétate de Nickel. | |
| *Acetas Niccoli.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Acétate d'or.<br>*Acetas auri.* | |
| Acétate de platine.<br>*Acetas platini.* | |
| Acétate de plomb.<br>*Acetas plumbi.* | |
| Acétate de potaſſe.<br>*Acetas potaſſæ.* | |
| Acétate de ſoude.<br>*Acetas ſodæ.* | |
| Acétate de tungſtène.<br>*Acetas tunſteni.* | |
| Acétate de zinc.<br>*Acetas zinci.* | |
| Acétite.<br>*Acetis, itis, ſ. m.* | Sels formés par l'union de l'acide acéteux, ou vinaigre diſtillé, avec différentes baſes. |
| Acétite alumineux.<br>*Acetis aluminoſus.* | *Acète d'argile.*<br>*Sel acéteux d'argile.* |
| Acétite ammoniacal.<br>*Acetis ammoniacalis.* | *Acète ammoniacal.*<br>*Sel acéteux ammoniacal.*<br>*Eſprit de Mendererus.* |
| Acétite d'antimoine.<br>*Acetis ſtibii.* | |
| Acétite d'argent.<br>*Acetis argenti.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Acétite d'arſenic.<br>*Acetis arſenicalis.* | *Liqueur fumante arſénico-acéteuſe de M. Cadet.* |
| Acétite de baryte.<br>*Acetis baryticus.* | |
| Acétite de biſmuth.<br>*Acetis biſmuthi.* | |
| Acétite de chaux.<br>*Acetis calcareus.* | *Acète calcaire.*<br>*Sel acéteux calcaire.* |
| Acétite de cobalt.<br>*Acetis cobalti.* | |
| Acétite de cuivre.<br>*Acitis cupri.* | *Acète de cuivre.*<br>*Verdet.*<br>*Verdet diſtillé du commerce.*<br>*Criſtaux de Vénus.* |
| Acétite d'étain.<br>*Acetis ſtanni.* | |
| Acétite de fer.<br>*Acetis ferri.* | *Acète martial.*<br>*Sel acéteux martial.* |
| Acétite de magnéſie.<br>*Acetis magneſiæ.* | *Sel acéteux magnéſien.*<br>*Acète de magnéſie.* |
| Acétite de manganèſe.<br>*Acetis magneſii.* | |
| Acétite de mercure.<br>*Acetis hidrargiri.* | *Acète mercuriel.*<br>*Terre foliée mercurielle.* |
| Acétite de molybdène.<br>*Acetis molybdeni.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Acétite de Nickel. *Acetis Niccoli.* | |
| Acétite d'or. *Acetis auri.* | |
| Acétite de platine. *Acetis platini.* | |
| Acétite de plomb. *Acetis plumbi.* | *Acète de plomb.* *Vinaigre de Saturne.* *Sel ou ſucre de Saturne.* |
| Acétite de potaſſe. *Acetis potaſſæ, vel potaſſeus.* | *Acète de potaſſe.* *Terre foliée de tartre.* |
| Acétite de ſoude. *Acetis ſodæ, vel ſodaceus.* | *Acète de ſoude.* *Sel acéteux minéral.* *Terre foliée minérale.* *Terre foliée criſtalliſable.* |
| Acétite de tungſtène. *Acetis tunſteni.* | |
| Acétite de zinc. *Acetis zinci.* | *Acète de zinc.* *Sel acéteux de zinc.* |
| Acide acéteux. *Acidum acetoſum.* | *Acide acéteux.* *Vinaigre diſtillé.* |
| Acide acétique. *Acidum aceticum.* | *Vinaigre radical.* *Eſprit de Vénus.* |
| Acide arſenique. *Acidum arſenicum.* | *Acide arſenical.* |
| Acide benzoïque. *Acidum benzoïcum.* | *Acide benzonique.* *Acide du benjoin.* *Sel de benjoin.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Acide benzoïque sublimé. *Acidum benzoïcum sublimatum.* | *Fleurs de benjoin.* *Sel volatil de benjoin.* |
| Acide bombique. *Acidum bombicum.* | *Acide du ver à soie.* |
| Acide boracique. *Acidum boracicum.* | *Sel volatil narcotique de vitriol.* *Sel sédatif.* *Acide du borax.* *Acide boracin.* |
| Acide carbonique. *Acidum carbonicum.* | *Gaz sylvestre.* *Spiritus sylvestris.* *Air fixe.* *Air fixé.* *Acide aérien.* *Acide atmosphérique.* *Acide méphitique.* *Acide crayeux.* *Acide charbonneux.* |
| Acide citrique. *Acidum citricum.* | *Suc de citron.* *Acide citronien.* |
| Acide fluorique. *Acidum fluoricum.* | *Acide fluorique.* *Acide spathique.* |
| Acide formique. *Acidum formicum.* | *Acide des fourmis.* *Acide formicin.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Acide gallique.<br>*Acidum gallæ, ſeu gallaceum.* | *Principe aſtringent.*<br>*Acide gallique.* |
| Acide lactique.<br>*Acidum lacticum.* | *Petit lait aigri.*<br>*Acide galactique.* |
| Acide lithique.<br>*Acidum lithicum.* | *Acide du calcul.*<br>*Acide bezoardique.*<br>*Acide lithiaſique.* |
| Acide malique.<br>*Acidum malicum.* | *Acide des pommes.*<br>*Acide maluſien.* |
| Acide molybdique.<br>*Acidum molybdicum.* | *Acide de la molybdène.*<br>*Acide molybdique.*<br>*Acide du Wolfram.* |
| Acide muriatique.<br>*Acidum muriaticum.* | *Acide du ſel marin.*<br>*Eſprit du ſel fumant.*<br>*Acide marin.* |
| Acide muriatique oxigéné.<br>*Acidum muriaticum oxigenatum.* | *Acide marin déphlogiſtiqué.*<br>*Acide marin aéré.* |
| Acide nitreux.<br>*Acidum nitroſum.* | *Acide nitreux rutilant.*<br>*Acide nitreux phlogiſtiqué.*<br>*Acide nitreux fumant.*<br>*Eſprit de nitre fumant.* |
| Acide nitrique.<br>*Acidum nitricum.* | *Acide nitreux blanc.*<br>*Acide nitreux dégazé.*<br>*Acidenitreux déphlogiſtiqué.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Acide nitro-muriatique.<br>*Acidum nitro-muriaticum.* | *Eau régale.*<br>*Acide régalin.* |
| Acide oxalique.<br>*Acidum oxalicum.* | *Acide de l'oſeille.*<br>*Acide oxalin.*<br>*Acide ſaccharin.*<br>*Acide du ſucre.* |
| Acide phoſphoreux.<br>*Acidum phoſphoroſum.* | *Acide phoſphorique volatil.* |
| Acide phoſphorique.<br>*Acidum phoſphoricum.* | *Acide phoſphorique.*<br>*Acide de l'urine.* |
| Acide pruſſique.<br>*Acidum pruſſicum.* | *Matière colorante du bleu de pruſſe.* |
| Acide pyro-ligneux.<br>*Acidum pyrolignoſum.* | *Eſprit acide empyreumatique du bois.* |
| Acide pyro-muqueux.<br>*Acidum pyro-mucoſum.* | *Eſprit de miel, de ſucre, &c.*<br>*Acide ſyrupeux.* |
| Acide pyro-tartareux.<br>*Acidum pyro-tartaroſum.* | *Eſprit de tartre.* |
| Acide ſaccho-lactique.<br>*Acidum ſaccho-lacticum.* | *Acide du ſucre de lait.*<br>*Acide ſacchlactique.* |
| Acide ſébacique.<br>*Acidum ſebacicum.* | *Acide ſébacé.*<br>*Acide du ſuif.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Acide ſuccinique.<br>*Acidum ſuccinicum.* | *Acide du ſuccin.*<br>*Sel volatil de ſuccin.* |
| Acide ſulfureux.<br>*Acidum ſulfuroſum.* | *Acide ſulfureux.*<br>*Acide ſulfureux volatil.*<br>*Acide vitriolique phlogiſtiqué.*<br>*Eſprit de ſoufre.* |
| Acide ſulfurique.<br>*Acidum ſulfuricum.* | *Acide du ſoufre.*<br>*Acide vitriolique.*<br>*Huile de vitriol.*<br>*Eſprit de vitriol.* |
| Acide tartareux.<br>*Acidum tartaroſum.* | *Acide tartareux.*<br>*Acide du tartre.* |
| Acide tungſtique.<br>*Acidum tunſticum.* | *Acide tungſtique.*<br>*Acide de la tungſtène.*<br>*Acide du Wolfram.* |
| Acier.<br>*Chalybs.* | *Acier.* |
| Affinités.<br>*Affinitas.* | *Affinités.* |
| Aggrégation.<br>*Aggregatio.* | *Aggrégation.* |
| Aggrégés.<br>*Aggregata.* | *Aggrégés.* |
| Air atmoſphérique.<br>*Aer atmoſphæricus.* | *Air atmoſphérique.* |
| Alkalis.<br>*Alkalis.* | *Alkalis en général.* |

Alcool

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Alcool.<br>*Alcool*, indécl. | *Esprit de vin.*<br>*Esprit ardent.* |
| Alcool de potasse.<br>*Alcool potassæ.* | *Lilium de Paracelse.*<br>*Teinture âcre de tartre.* |
| Alcool nitrique.<br>*Alcool nitricum.* | *Esprit de nitre dulcifié.* |
| Alcool résineux.<br>*Alcool resinosa.* | *Teintures spiritueuses.* |
| Alliage.<br>*Connubium metallicum.* | *Alliage des métaux.* |
| Alumine.<br>*Alumina.* | *Terre de l'alun.*<br>*Base de l'alun.*<br>*Argile pure.* |
| Amalgame. | *Amalgame.* |
| Amidon.<br>*Amylum.* | *Amidon.* |
| Ammoniaque.<br>*Ammoniaca.* | *Alkali volatil caustique.*<br>*Alkali volatil fluor.*<br>*Esprit volatil de sel ammoniac.* |
| Antimoine.<br>*Antimonium*, *stibium.* | *Régule d'antimoine.* |
| Argent.<br>*Argentum.* | *Dianne.*<br>*Lune.*<br>*Argent.* |
| Argile, mêlange d'alumine & de silice.<br>*Argilla.* | *Argile.*<br>*Terre glaise.*<br>*Terre argileuse.*<br>*Glaise.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Arome. *Aroma.* | *Esprit recteur.* *Principe odorant.* |
| Arséniates. *Arsenias, tis, s. m.* | *Sels arsénicaux.* |
| Arséniate acidule de potasse. *Arsenias acidulus potassæ.* | *Sel neutre arsénical de Macquer.* |
| Arséniate d'alumine. *Arsenias aluminæ.* | |
| Arséniate d'ammoniaque. *Arsenias ammoniacæ, seu ammoniacalis.* | *Ammoniac arsénical.* |
| Arséniate d'argent. *Arsenias argenti.* | |
| Arséniate de baryte. *Arsenias barytæ.* | |
| Arséniate de bismuth. *Arsenias bismuthi.* | |
| Arséniate de chaux. *Arsenias calcis.* | |
| Arséniate de cobalt. *Arsenias cobalti.* | |
| Arséniate de cuivre. *Arsenias cupri.* | |
| Arséniate d'étain. *Arsenias stanni.* | |
| Arséniate de fer. *Arsenias ferri.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Arſéniate de magnéſie. *Arſenias magneſiæ.* | |
| Arſéniate de manganèſe. *Arſenias magneſii.* | |
| Arſéniate de mercure. *Arſenias hydrargiri.* | |
| Arſéniate de molybdène. *Arſenias molybdeni.* | |
| Arſéniate de Nickel. *Arſenias Niccoli.* | |
| Arſéniate d'or. *Arſenias auri.* | |
| Arſéniate de platine. *Arſenias platini.* | |
| Arſéniate de plomb. *Arſenias plumbi.* | |
| Arſéniate de potaſſe. *Arſenias potaſſæ.* | |
| Arſéniate de ſoude. *Arſenias ſodæ.* | |
| Arſéniate de tungſtène. *Arſenias tungſteni.* | |
| Arſéniate de zinc. *Arſenias zinci.* | |

## B.

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| BARYTE. *Baryta.* | *Terre pesante.* *Terre du spath pesant.* *Barote.* |
| Baumes. *Balsama.* | *Baumes de Bucquet* * |
| Benjoin. *Benzoe.* | *Benjoin.* |
| | *Benzone.* |
| Benzoate. *Benzoas, tis, s. m.* | Sel formé par l'union de l'acide benzoïque avec différentes bases. Les sels de ce genre n'ont point de noms dans la Nomenclature ancienne. |
| Benzoate d'alumine. *Benzoas aluminosus.* | |
| Benzoate d'ammoniaque. *Benzoas ammoniacalis.* | |
| Benzoate d'antimoine. *Benzoas stibii.* | |
| Benzoate d'argent. *Benzoas argenti.* | |

* Résines unies avec un sel acide concret.

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Benzoate d'arſenic. | |
| *Benzoas arſenicalis.* | |
| Benzoate de baryte. | |
| *Benzoas baryticus.* | |
| Benzoate de biſmuth. | |
| *Benzoas biſmuthi.* | |
| Benzoate de chaux. | |
| *Benzoas calcareus.* | |
| Benzoate de cobalt. | |
| *Benzoas cobalti.* | |
| Benzoate de cuivre. | |
| *Benzoas cupri.* | |
| Benzoate d'étain. | |
| *Benzoas ſtanni.* | |
| Benzoate de fer. | |
| *Benzoas ferri.* | |
| Benzoate de magnéſie. | |
| *Benzoas magneſiæ.* | |
| Benzoate de manganèſe. | |
| *Benzoas magneſii.* | |
| Benzoate de mercure. | |
| *Benzoas hydrargiri.* | |
| Benzoate de molybdène. | |
| *Benzoas molybdeni.* | |
| Benzoate de Nickel. | |
| *Benzoas Niccoli.* | |
| Benzoate d'or. | |
| *Benzoas auri.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Benzoate de platine.<br>*Benzoas platini.* | . |
| Benzoate de plomb.<br>*Benzoas plumbi.* | . |
| Benzoate de potasse.<br>*Benzoas potassæ.* | . |
| Benzoate de soude.<br>*Benzoas sodæ.* | . |
| Benzoate de tungstène.<br>*Benzoas tunsteni.* | . |
| Benzoate de zinc.<br>*Benzoas zinci.* | . |
| Bismuth.<br>*Bismuthum.* | *Bismuth.* |
| Bitumes.<br>*Bitumina.* | *Bitumes.* |
| Bombiate.<br>*Bombias, tis, s. m.* | Sel formé par l'union de l'acide bombique avec différentes bases. Ce genre de sel n'avoit point de nom dans l'ancienne Nomenclature, |
| Bombiate d'alumine.<br>*Bombias aluminatus.* | |
| Bombiate d'ammoniaque.<br>*Bombias ammoniacalis.* | . |
| Bombiate d'antimoine.<br>*Bombias stibii.* | . |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Bombiate d'argent. | |
| *Bombias argenti.* | |
| Bombiate d'arſenic. | |
| *Bombias arſenicalis.* | |
| Bombiate de baryte. | |
| *Bombias baryticus.* | |
| Bombiate de biſmuth. | |
| *Bombias biſmuthi.* | |
| Bombiate de chaux. | |
| *Bombias calcareus.* | |
| Bombiate de cobalt. | |
| *Bombias cobalti.* | |
| Bombiate de cuivre. | |
| *Bombias cupri.* | |
| Bombiate d'étain. | |
| *Bombias ſtanni.* | |
| Bombiate de fer. | |
| *Bombias ferri.* | |
| Bombiate de magnéſie. | |
| *Bombias magneſiæ.* | |
| Bombiate de manganèſe. | |
| *Bombias magneſii.* | |
| Bombiate de mercure. | |
| *Bombias hidrargiri.* | |
| Bombiate de molybdène. | |
| *Bombias molybdeni.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Bombiate de Nickel. | |
| *Bombias Niccoli.* | |
| Bombiate d'or. | |
| *Bombias auri.* | |
| Bombiate de platine. | |
| *Bombias platini.* | |
| Bombiate de plomb. | |
| *Bombias plumbi.* | |
| Bombiate de potaſſe. | |
| *Bombias potaſſæ.* | |
| Bombiate de ſoude. | |
| *Bombias ſodæ.* | |
| Bombiate de tungſtène. | |
| *Bombias tunſteni.* | |
| Bombiate de zinc. | |
| *Bombias zinci.* | |
| Borate. *Boras, tis, ſ. m.* | *Borax.* |
| Borate alumineux. *Boras aluminoſus.* | *Borax argileux.* |
| Borate ammoniacal. *Boras ammoniacalis.* | *Borax ammoniacal.* *Sel ammoniac ſédatif.* |
| Borate d'antimoine. *Boras ſtibii.* | *Borax d'antimoine.* |
| Borate d'argent. | |
| *Boras argenti.* | |
| Borate d'arſenic. | |
| *Boras arſenici.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Borate de baryte. *Boras barytæ.* | *Borax pesant, ou barotique.* |
| Borate de bismuth. *Boras bismuthi.* | |
| Borate de chaux. *Boras calcis.* | |
| Borate de cobalt. *Boras cobalti.* | *Borax de cobalt.* |
| Borate de cuivre. *Boras cupri.* | *Borax de cuivre.* |
| Borate d'étain. *Boras stanni.* | |
| Borate de fer. *Boras ferri.* | *Borax de fer.* |
| Borate de magnésie. *Boras magnesiæ.* | *Borax magnésien.* |
| Borate de manganèse. *Boras magnesii.* | |
| Borate de mercure. *Boras mercurii.* | *Borax mercuriel.* *Sel sédatif mercuriel.* |
| Borate de molybdène. *Boras molybdeni.* | |
| Borate de Nickel. *Boras Niccoli.* | |
| Borate d'or. *Boras auri.* | |
| Borate de platine. *Boras platini.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Borate de plomb. *Boras plumbi.* | |
| Borate de potaſſe. *Boras potaſſæ.* | *Borax végétal.* |
| Borate de ſoude. *Boras ſodæ.* | *Borax ordinaire ſaturé d'acide boracique.* |
| Borate de tungſtène. *Boras tunſteni.* | |
| Borate de zinc. *Boras zinci.* | *Borax de zinc.* |
| Borax de ſoude, *ou* Borate ſurſaturé de ſoude. | *Borax brut.* *Tinckal.* *Chryſocolle.* *Borax du commerce.* |

C.

| | |
| --- | --- |
| CALORIQUE. *Caloricum.* | *Chaleur latente.* *Chaleur fixée.* *Principe de la chaleur.* |
| Camphre. *Camphora.* | *Camphre.* |
| Camphorate. *Camphoras, tis, ſ. m.* | Sel formé par l'union de l'acide camphorique avec différentes baſes. Ces ſels n'étoient point connus des anciens & n'ont point de noms dans l'ancienne Nomenclature. |
| Camphorate d'alumine. *Camphoras aluminoſus.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Camphorate d'ammoniaque. | |
| *Camphoras ammoniacalis.* | |
| Camphorate d'antimoine. | |
| *Camphoras ſtibii.* | |
| Camphorate d'argent. | |
| *Camphoras argenti.* | |
| Camphorate d'arſenic. | |
| *Camphoras arſenicalis.* | |
| Camphorate de baryte. | |
| *Camphoras baryticus.* | |
| Camphorate de biſmuth. | |
| *Camphoras biſmuthi.* | |
| Camphorate de chaux. | |
| *Camphoras calcareus.* | |
| Camphorate de cobalt. | |
| *Camphoras cobalti.* | |
| Camphorate de cuivre. | |
| *Camphoras cupri.* | |
| Camphorate d'étain. | |
| *Camphoras ſtanni.* | |
| Camphorate de fer. | |
| *Camphoras ferri.* | |
| Camphorate de magnéſie. | |
| *Camphoras magneſiæ.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Camphorate de manganèſe. | |
| *Camphoras magneſii.* | |
| Camphorate de mercure. | |
| *Camphoras mercurii.* | |
| Camphorate de molybdène. | |
| *Camphoras molybdeni.* | |
| Camphorate de Nickel. | |
| *Camphoras Niccoli.* | |
| Camphorate d'or. | |
| *Camphoras auri.* | |
| Camphorate de platine. | |
| *Camphoras platini.* | |
| Camphorate de plomb. | |
| *Camphoras plumbi.* | |
| Camphorate de potaſſe. | |
| *Camphoras potaſſæ.* | |
| Camphorate de ſoude. | |
| *Camphoras ſodæ.* | |
| Camphorate de tungſtène. | |
| *Camphoras tunſteni.* | |
| Camphorate de zinc. | |
| *Camphoras zinci.* | |
| Carbone. *Carbonium.* | *Charbon pur.* |

| Noms nouveaux. | Noms anciens. |
|---|---|
| Carbonate. *Carbonas, tis, s. m.* | Sel formé par l'union de l'acide carbonique avec des bases. |
| Carbonate d'alumine. *Carbonas aluminosus.* | *Argile crayeuse.* |
| Carbonate ammoniacal. *Carbonas ammoniacæ.* | *Craie ammoniacale.* *Sel ammoniacal crayeux.* *Alkali volatil concrèt.* *Méphite ammoniacal.* *Sel volatil d'Angleterre.* |
| Carbonate d'antimoine. *Carbonas antimonii.* | |
| Carbonate d'argent. *Carbonas argenti.* | |
| Carbonate d'arsenic. *Carbonas arsenici.* | |
| Carbonate de baryte. *Carbonas baryticus.* | *Craie barotiq. ou pesante.* *Terre pesante aérée.* *Barote effervescente.* *Méphite barotique.* |
| Carbonate de bismuth. *Carbonas bismuthi.* | |
| Carbonate calcaire. *Carbonas calcareus.* | *Craie.* *Pierre calcaire.* *Méphite calcaire.* *Terre calcaire aérée.* *Terre calcaire effervescente.* *Spath calcaire.* *Crême de chaux.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Carbonate de cobalt.<br>*Carbonas cobalti.* | |
| Carbonate de cuivre.<br>*Carbonas cupri.* | |
| Carbonate d'étain.<br>*Carbonas ſtanni.* | |
| Carbonate de fer.<br>*Corbonas ferri.* | *Safran de Mars apéritif.*<br>*Rouille de fer.*<br>*Fer aéré.*<br>*Craie martiale.*<br>*Méphite martial.* |
| Carbonate de magnéſie.<br>*Carbonas magneſiæ.* | *Terre magnéſienne.*<br>*Magnéſie blanche.*<br>*Magnéſie aérée de Bergman.*<br>*Magnéſie crayeuſe.*<br>*Craie magnéſienne.*<br>*Magnéſie efferveſcente.*<br>*Méphite de magnéſie.*<br>*Terre muriatique de Kirwam.*<br>*Poudre du comte de Palme, de Santinelli.* |
| Carbonate de manganèſe.<br>*Carbonas magneſii.* | |
| Carbonate de mercure.<br>*Carbonas hidrargiri.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Carbonate de molybdène. *Carbonas molybdeni.* | |
| Carbonate de Nickel. *Carbonas Niccoli.* | |
| Carbonate d'or. *Carbonas auri.* | |
| Carbonate de platine. *Carbonas platini.* | |
| Carbonate de plomb. *Carbonas plumbi.* | *Craie de plomb.*<br>*Plomb ſpathique.*<br>*Méphite de plomb.* |
| Carbonate de potaſſe. *Carbonas potaſſæ.* | *Sel fixe de tartre.*<br>*Alkali fixe végétal.*<br>*Alkali fixe végétal aéré.*<br>*Tartre crayeux.*<br>*Tartre méphitique.*<br>*Méphite de potaſſe.*<br>*Nitre fixé par lui-même.*<br>*Alkaeſt de Vanhelmont.* |
| Carbonate de ſoude. *Carbonas ſodæ.* | *Natrum, ou natron.*<br>*Baſe du ſel marin.*<br>*Alkali marin, ou minéral.*<br>*Criſtaux de ſoude.*<br>*Soude crayeuſe.*<br>*Soude aérée.*<br>*Soude efferveſcente.*<br>*Méphite de ſoude,* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Carbonate de soude.<br>*Carbonas sodæ.* | *Alkali fixe minéral aéré.*<br>*Alkali fixe minéral effervescent.*<br>*Craie de soude.* |
| Carbonate de tungstène.<br>*Carbonas tunsteni.* | |
| Carbonate de zinc.<br>*Carbonas zinci.* | *Craie de zinc.*<br>*Zinc aéré.*<br>*Méphite de zinc.* |
| Carbure de fer. | *Plombagine.* |
| Chaux délayée dans l'eau. | *Lait de chaux.* |
| Chaux, ou terre calcaire. | *Terre calcaire.*<br>*Chaux vive.* |
| Citrate.<br>*Citras, tis, s. m.* | Sel formé par la combinaison de l'acide du citron avec différentes bases.<br>Ce genre de sel n'avoit point de nom dans l'ancienne Nomenclature. |
| Citrate d'alumine.<br>*Citras aluminosus.* | |
| Citrate d'ammoniaque.<br>*Citras ammoniacalis.* | |
| Citrate d'antimoine.<br>*Citras stibii.* | |
| Citrate d'argent.<br>*Citras argenti.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Citrate d'arſenic. | |
| *Citras arſenicalis.* | |
| Citrate de baryte. | |
| *Citras baryticus.* | |
| Citrate de biſmuth. | |
| *Citras biſmuthi.* | |
| Citrate de chaux. | |
| *Citras calcareus.* | |
| Citrate de cobalt. | |
| *Citras cobalti.* | |
| Citrate de cuivre. | |
| *Citras cupri.* | |
| Citrate d'étain. | |
| *Citras ſtanni.* | |
| Citrate de fer. | |
| *Citras ferri.* | |
| Citrate de magnéſie. | |
| *Citras magneſiæ.* | |
| Citrate de manganèſe. | |
| *Citras magneſii.* | |
| Citrate de mercure. | |
| *Citras mercurii.* | |
| Citrate de molybdène. | |
| *Citras molybdeni.* | |
| Citrate de Nickel. | |
| *Citras Niccoli.* | |
| Citrate d'or. | |
| *Citras auri.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Citrate de platine. | |
| *Citras platini.* | |
| Citrate de plomb. | |
| *Citras plumbi.* | |
| Citrate de potaſſe. | |
| *Citras potaſſæ.* | |
| Citrate de ſoude. | |
| *Citras ſodæ.* | |
| Citrate de tungſtène. | |
| *Citras tunſteni.* | |
| Citrate de zinc. | |
| *Citras zinci.* | |
| Cobalt. | *Régule de cobalt.* <br> *Cobalt, ou cobolt.* |
| Cuivre. | *Cuivre.* |
| *Cuprum.* | *Vénus.* |

D.

| | |
|---|---|
| DEMI-MÉTAUX. | *Demi-métaux.* |
| Diamant. | *Diamant.* |

E.

| | |
|---|---|
| EAU. | *Eau.* |
| Eau de chaux. | *Eau de chaux.* |
| Eau diſtillée. | *Eau diſtillée.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Eaux imprégnées d'acide carbonique. | *Eaux acidules.* *Eaux gazeuſes.* |
| Eaux ſulfurées. | *Eaux hépathiques.* |
| Etain. *Stannum.* | *Etain.* *Jupiter.* |
| Ether acétique. *Ether aceticum.* | *Ether acéteux.* |
| Ether muriatique. *Ether muriaticum.* | *Ether marin.* |
| Ether nitrique. *Ether nitricum.* | *Ether nitreux.* |
| Ether ſulfurique. *Ether ſulfuricum.* | *Ether vitriolique.* |
| Extractif. (l') *Extractum.* | *Extrait.* |

## F.

| | |
|---|---|
| FÉCULE. *Fecula.* | *Fécule des plantes.* |
| Fer. *Ferrum.* | *Fer.* *Mars.* |
| Fluate. *Fluas, tis, ſ. m.* | Sel formé par l'acide fluorique, combiné avec différentes baſes. |
| Fluate d'alumine. *Fluas aluminæ.* | *Fluor argileux.* *Argile ſpathique.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Fluate ammoniacal.<br>*Fluas ammoniacalis.* | *Sel ammoniacal ſpathique.*<br>*Ammoniac ſpathique.*<br>*Spath ammoniacal.*<br>*Fluor ammoniacal.* |
| Fluate d'antimoine.<br>*Fluas ſtibii.* | |
| Fluate d'argent.<br>*Fluas argenti.* | |
| Fluate d'arſenic.<br>*Fluas arſenicalis.* | |
| Fluate de baryte.<br>*Fluas barytæ.* | *Fluor peſant.*<br>*Fluor barotique.* |
| Fluate de biſmuth.<br>*Fluas biſmuthi.* | |
| Fluate de chaux.<br>*Fluas calcareus.* | *Spath fluor.*<br>*Spath vitreux.*<br>*Spath cubique.*<br>*Spath phoſphorique.*<br>*Fluor ſpathique.* |
| Fluate de cobalt.<br>*Fluas cobalti.* | |
| Fluate de cuivre.<br>*Fluas cupri.* | |
| Fluate d'étain.<br>*Fluas ſtanni.* | |
| Fluate de fer.<br>*Fluas ferri.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Fluate de magnéſie.<br>*Fluas magneſiæ.* | *Magneſie fluorée.*<br>*Magnéſie ſpathique.*<br>*Fluor magnéſien.* |
| Fluate de manganèſe.<br>*Fluas magneſii.* | |
| Fluate de mercure.<br>*Fluas mercurii.* | |
| Fluate de molybdène.<br>*Fluas molybdeni.* | |
| Fluate de Nickel.<br>*Fluas Niccoli.* | |
| Fluate d'or.<br>*Fluas auri.* | |
| Fluate de platine.<br>*Fluas platini.* | |
| Fluate de plomb.<br>*Fluas plumbi.* | |
| Fluate de potaſſe.<br>*Fluas potaſſæ.* | *Fluor tartareux.*<br>*Fluor tartareux.*<br>*Tartre ſpathique.* |
| Fluate de ſoude.<br>*Fluas ſodæ.* | *Fluor de ſoude.*<br>*Soude ſpathique.* |
| Fluate de tungſtène.<br>*Fluas tunſteni.* | |
| Fluate de zinc.<br>*Fluas zinci.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Formiate. *Formias, tis, f. m.* | Sel formé par la combinaison de l'acide formique avec différentes bases. Ce genre de sel n'avoit point été nommé dans l'ancienne Nomenclature. |
| Formiate d'alumine. *Formias aluminosus.* | |
| Formiate d'ammoniac. *Formias ammoniacalis.* | |
| Formiate d'antimoine. *Formias stibii.* | |
| Formiate d'argent. *Formias argenti.* | |
| Formiate d'arsenic. *Formias arsenicalis.* | |
| Formiate de baryte. *Formias baryticus.* | |
| Formiate de bismuth. *Formias bismuthi.* | |
| Formiate de chaux. *Formias calcareus.* | |
| Formiate de cobalt. *Formias cobalti.* | |
| Formiate de cuivre. *Formias cupri.* | |
| Formiate d'étain. *Formias stanni.* | |
| Formiate de fer. *Fomias ferri.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Formiate de magnéſie. | |
| *Formias magneſiæ.* | |
| Formiate de manganèſe. | |
| *Formias magneſii.* | |
| Formiate de mercure. | |
| *Formias mercurii.* | |
| Formiate de molybdène. | |
| *Formias molybdeni.* | |
| Formiate de Nickel. | |
| *Formias Niccoli.* | |
| Formiate d'or. | |
| *Formias auri.* | |
| Formiate de platine. | |
| *Formias platini.* | |
| Formiate de plomb. | |
| *Formias plumbi.* | |
| Formiate de potaſſe. | |
| *Formias potaſſæ.* | |
| Formiate de ſoude. | |
| *Formias ſodæ.* | |
| Formiate de tungſtène. | |
| *Formias tunſteni.* | |
| Formiate de zinc. | |
| *Formias zinci.* | |

## G.

| Noms nouveaux. | Noms anciens. |
|---|---|
| GAz. *Gas.* | *Gaz. Fluides élastiques. Fluides aériformes.* |
| Gaz acide acéteux. *Gas acidum acetosum.* | *Gaz acide acéteux.* |
| Gaz acide carbonique. *Gas acidum carbonicum.* | *Air fixe. Air solide de Hales. Gaz acide crayeux. Gaz méphitique.* |
| Gaz acide fluorique. *Gas acidum fluoricum.* | *Gaz acide spathique. Gaz acide fluorique.* |
| Gaz acide muriatique. *Gas acidum muriaticum.* | *Air marin. Gaz acide marin. Gaz acide muriatique.* |
| Gaz acide muriatique oxygéné. *Gas acidum muriaticum oxygenatum.* | *Gaz acide muriatique aéré. Acide marin déphlogistiqué.* |
| Gaz acide nitreux. *Gas acidum nitrosum.* | *Gaz acide nitreux.* |
| Gaz acide prussique. *Gas acidum prussicum.* | *Gaz prussien.* |
| Gaz acide sulfureux. *Gas acidum sulfureum.* | *Gaz acide sulfureux. Air acide vitriolique.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Gaz ammoniacal.<br>*Gas ammoniacale.* | *Gaz alkalin.*<br>*Air alkalin.*<br>*Gaz alkali volatil.* |
| Gaz azotique.<br>*Gas azoticum.* | *Air vicié.*<br>*Air gâté.*<br>*Air phlogistiqué.*<br>*Gaz phlogistiqué.*<br>*Mofète atmosphérique.* |
| Gaz hydrogène.<br>*Gas hydrogenium.* | *Gaz inflammable.*<br>*Air inflammable.*<br>*Phlogistique de M. Kirvan.* |
| Gaz hydrogène carboné.<br>*Gas hydrogenium carbonatum.* | *Gaz inflammable charbonneux.* |
| Gaz hydrogène des marais.<br>*Gas hydrogenium paludum.* | *Gaz inflammable méphétisé.*<br>*Air inflammable des marais.* |
| Gaz hydrogène phosphorisé.<br>*Gas hydrogenium phosphorisatum.* | *Gaz phosphorique.* |
| Gaz hydrogène sulfuré.<br>*Gas hydrogenium sulfuratum.* | *Gaz hépatique.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Gaz nitreux.<br>*Gas nitrosum.* | *Gaz nitreux.* |
| Gaz oxygène.<br>*Gas oxygenium.* | *Air vital.*<br>*Air pur.*<br>*Air déphlogistiqué.* |
| Gluten, *ou* le glutineux.<br>*Gluten.* | *Gluten de la farine, du froment.*<br>*Matière végéto-animale.* |

## H.

| | |
|---|---|
| HUILES empyreumatiques.<br>*Olea empyreumatica.* | *Huiles empyreumatiques.* |
| Huiles fixes.<br>*Olea fixa.* | *Huiles grasses.*<br>*Huiles douces.*<br>*Huiles par expression.* |
| Huiles volatiles.<br>*Olea volatilia.* | *Huiles essentielles.*<br>*Essences.* |

## I.

## J.

## K.

## L.

| Noms nouveaux. | Noms anciens. |
|---|---|
| LACTATES. *Lactas, tis, s. m.* | Sels formés par la combinaison de l'acide du petit lait aigri ou de l'acide lactique, avec différentes bases. Ces sels n'étoient point connus avant Schéele, & n'avoient point reçu de nom jusqu'à présent. On n'a encore examiné que très-peu leurs propriétés. |

Lactate d'alumine.
*Lactas aluminosus.*
Lactate d'ammoniaque.
*Lactas ammoniacalis.*
Lactate d'antimoine.
*Lactas stibii.*
Lactate d'argent.
*Lactas argenti.*
Lactate d'arsenic.
*Lactas arsenicalis.*
Lactate de baryte.
*Lactas baryticus.*
Lactate de bismuth.
*Lactas bismuthi.*
Lactate de chaux.
*Lactas calcareus.*

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Lactate de cobalt. | |
| *Lactas cobalti.* | |
| Lactate de cuivre. | |
| *Lactas cupri.* | |
| Lactate d'étain. | |
| *Lactas stanni.* | |
| Lactate de fer. | |
| *Lactas ferri.* | |
| Lactate de magnésie. | |
| *Lactas magnesiæ.* | |
| Lactate de manganèse. | |
| *Lactas magnesii.* | |
| Lactate de mercure. | |
| *Lactas mercurii.* | |
| Lactate de molybdène. | |
| *Lactas molybdeni.* | |
| Lactate de Nickel. | |
| *Lactas Niccoli.* | |
| Lactate d'or. | |
| *Lactas auri.* | |
| Lactate de platine. | |
| *Lactas platini.* | |
| Lactate de plomb. | |
| *Lactas plumbi.* | |
| Lactate de potasse. | |
| *Lactas potassæ.* | |
| Lactate de soude. | |
| *Lactas sodæ.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Lactate de tungſtène.<br>*Lactas tunſteni.* | |
| Lactate de zinc.<br>*Lactas zinci.* | |
| Lithiate.<br>*Lithias, tis, ſ. m.* | Sels formés par la combinaiſon de l'acide lithique ou de la pierre de la veſſie avec différentes baſes.<br>Ces ſels n'avoient point été compris dans la Nomenclature ancienne, parce qu'ils n'étoient point connus avant Schéele. |
| Lithiate d'alumine.<br>*Ltihias aluminoſus.* | |
| Lithiate d'ammoniaque.<br>*Lithias ammoniacalis.* | |
| Lithiaque d'antimoine.<br>*Lithias ſtibii.* | |
| Lithiate d'argent.<br>*Lithias argenti.* | |
| Lithiaque d'arſenic.<br>*Lithias arſenicalis.* | |
| Lithiate de baryte.<br>*Lithias baryticus.* | |
| Lithiaque de biſmuth.<br>*Lithias biſmuthi.* | |
| Lithiate de chaux.<br>*Lithias calcareus.* | |
| Lithiate de cobalt.<br>*Lithias cobalti.* | |

*Noms nouveaux.* Noms anciens.

Lithiate de cuivre.
*Lithias cupri.*

Lithiate d'étain.
*Lithias ſtanni.*

Lithiate de fer.
*Lithias ferri.*

Lithiate de magnéſie.
*Lithias magneſiæ.*

Lithiate de manganèſe.
*Lithias magneſii.*

Lithiate de mercure.
*Lithias mercurii.*

Lithiate de molybdène.
*Lithias molybdeni.*

Lithiate de Nichel.
*Lithias Niccoli.*

Lithiate d'or.
*Lithias auri.*

Lithiate de platine.
*Lithias platini.*

Lithiate de plomb.
*Lithias plumbi.*

Lithiate de potaſſe.
*Lithias potaſſæ.*

Lithiate de ſoude.
*Lithias ſodæ.*

Lithiate de tungſtène.
*Lithias tunſteni.*

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Lithiate de zinc. *Lithias zinci.* | |
| Lumière. | *Lumière.* |
| M. | |
| MALATE. *Malas, tis, f. m.* | Sel formé par la combinaison de l'acide malique ou des pommes avec différentes bases. Ce genre de sels n'a point encore reçu de nom dans l'ancienne Nomenclature. |
| Malate d'alumine. *Malas aluminosus.* | |
| Malate d'ammoniaque. *Malas ammoniacalis.* | |
| Malate d'antimoine. *Malas stibii.* | |
| Malate d'argent. *Malas argenti.* | |
| Malate d'arsenic. *Malas arsenicalis.* | |
| Malate de baryte. *Malas baryticus.* | |
| Malate de bismuth. *Malas bismuthi.* | |
| Malate de chaux. *Malas calcareus.* | |
| Malate de cobalt. *Malas cobalti.* | |

*Noms nouveaux.* Noms anciens.

Malate de cuivre.

*Malas cupri.*

Malate d'étain.

*Malas ſtanni.*

Malate de fer.

*Malas ferri.*

Malate de magnéſie.

*Malas magneſiæ.*

Malate de manganèſe.

*Malas magneſii.*

Malate de mercure.

*Malas mercurii.*

Malate de molydène.

*Malas molybdeni.*

Malate de Nickel.

*Malas niccoli.*

Malate d'or.

*Malas auri.*

Malate de platine.

*Malas platini.*

Malate de plomb.

*Malas plumbi.*

Malate de potaſſe.

*Malas potaſſæ.*

Malate de ſoude.

*Malas ſodæ.*

Malate de tungſtène.

*Malas tunſteni.*

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Malate de zinc. *Malas zinci.* | |
| Manganèſe. *Magneſium.* | *Régule de manganèſe.* |
| Mercure. *Hidrargirum.* | *Mercure.* *Vif-argent.* |
| Molybdate. *Molibdas, tis, ſ. m.* | Sel formé par la combinaiſon de l'acide molybdique avec différentes baſes. Ce genre de ſel n'avoit point été nommé dans la Nomenclature ancienne. |
| Molybdate d'alumine. *Molibdas aluminoſus.* | |
| Molybdate d'ammoniaque. *Molibdas ammoniacalis.* | |
| Molybdate d'antimoine. *Molibdas ſtibii.* | |
| Molybdate d'argent. *Molibdas argenti.* | |
| Molybdate d'arſenic. *Molibdas arſenicalis.* | |
| Molybdate de baryte. *Molibdas baryticus.* | |
| Molybdate de biſmuth. *Molibdas biſmuthi.* | |
| Molybdate de chaux. *Molibdas calcareus.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Molybdate de cobalt. *Molibdas cobalti.* | |
| Molybdate de cuivre. *Molibdas cupri.* | |
| Molybdate d'étain. *Molibdas ſtanni.* | |
| Molybdate de fer. *Molibdas ferri.* | |
| Molybdate de magnéſie. *Molibdas magneſiæ.* | |
| Molybdate de manganèſe. *Molibdas magneſii.* | |
| Molybdate de mercure. *Molibdas hydrargiri.* | |
| Molybdate de Nickel. *Molibdas Niccoli.* | |
| Molybdate d'or. *Molibdas auri.* | |
| Molybdate de platine. *Molibdas platini.* | |
| Molybdate de plomb. *Molibdas plumbi.* | |
| Molybdate de potaſſe. *Molibdas potaſſæ.* | |
| Molybdate de ſoude. *Molibdas ſodæ.* | |
| Molybdate de tungſten. *Molibdas tunſteni.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Molybdate de zinc.<br>*Molibdas zinci.* | |
| Molybdène. ) le ) | *Régule de molybdène.* |
| Muqueux. ) le ) | *Mucilage.* |
| Muriate.<br>*Murias, tis, s. m.* | Sel formé par la combinaison de l'acide muriatique & de différentes bases. |
| Muriate d'alumine.<br>*Murias aluminosus.* | *Alun marin.*<br>*Sel marin argileux.* |
| Muriate d'ammoniaque.<br>*Murias ammoniacalis.* | *Sel ammoniac.*<br>*Salmiac.* |
| Muriate d'antimoine.<br>*Murias stibii.* | *Muriate d'antimoine.* |
| Muriate d'antimoine fumant.<br>*Murias stibii fumans.* | *Beurre d'antimoine.* |
| Muriate d'argent.<br>*Murias argenti.* | *Argent corné.*<br>*Lune cornée.* |
| Muriate d'arsenic.<br>*Murias arsenicalis.* | |
| Muriate d'arsenic sublimé.<br>*Murias arsenicalis sublimatus.* | *Beurre d'arsenic.* |
| Muriate de baryte.<br>*Murias baryticus.* | *Sel marin barotique.* |
| Muriate de bismuth.<br>*Murias bismuthi.* | *Muriate de bismuth.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Muriate de bismuth sublimé. *Murias bismuthi.* | *Beurre de bismuth.* |
| Muriate de chaux. *Murias calcareus.* | *Eau mère du sel marin.* *Sel marin calcaire.* *Sel ammoniac fixe.* |
| Muriate de cobalt. *Murias cobalti.* | *Encre de sympathie.* |
| Muriate de cuivre. *Murias cupri.* | *Muriate de cuivre.* |
| Muriate de cuivre ammoniacal sublimé. *Murias cupri.* | *Fleurs ammoniacales cuivreuses.* |
| Muriate d'étain. *Murias stanni.* | *Sel de Jupiter.* |
| Muriate d'étain concrèt. *Murias stanni.* | *Beurre d'étain solide de M. Baumé.* *Etain corné.* |
| Muriate d'étain fumant. *Murias stanni.* | *Liqueur fumante de Libavius.* |
| Muriate d'étain sublimé. *Murias stanni.* | *Beurre d'étain.* |
| Muriate de fer. *Murias ferri.* | *Muriate de fer.* *Sel marin de fer.* |
| Muriate de fer ammoniacal sublimé. *Murias ferri ammoniacalis sublimatus.* | *Fleurs ammoniacales martiales.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Muriate de magnéſie. *Murias magneſiæ.* | *Sel marin à baſe de magnéſie.* |
| Muriate de manganèſe. *Murias magneſii.* | *Muriate de manganèſe.* |
| Muriate de mercure corroſif. *Murias hydrargiri corroſivus.* | *Sublimé corroſif.* |
| Muriate de mercure doux. *Murias hidrargiri dulcis.* | *Sublimé doux.* |
| Muriate de mercure doux ſublimé. *Murias hydrargiri ſublimatus.* | *Aquila alba.* |
| Muriate de mercure & d'ammoniaque. *Murias hidrargiri & ammoniacalis.* | *Sel alembroth.* |
| Muriate de mercure par précipitation. *Murias hydrargiri.* | *Sel de la ſageſſe.* *Muriate précipité blanc.* |
| Muriate de molybdène. *Murias molibdeni.* | |
| Muriate de Nickel. *Murias Niccoli.* | |
| Muriate d'or. *Murias auri.* | *Muriate d'or.* *Sel régalin d'or.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Muriate de platine. *Murias platini.* | *Muriate de platine.* *Sel régalin de platine.* |
| Muriate de plomb. *Murias plumbi.* | *Plomb corné.* *Muriate de plomb.* |
| Muriate de potaſſe. *Murias potaſſæ.* | *Sel fébrifuge de Sylvius.* |
| Muriate de ſoude. *Murias ſodæ.* | *Sel marin.* |
| Muriate de ſoude foſſile. *Murias ſodæ foſſilis.* | *Sel gemme.* |
| Muriate de tungſtène. *Murias tunſteni.* | |
| Muriate de zinc. *Murias zinci.* | *Sel marin de zinc.* *Muriate de zinc.* |
| Muriate de zinc ſublimé. *Murias zinci.* | *Beurre de zinc.* |
| Muriates oxigénés. | (Nouvelles combinaiſons de l'acide muriatique oxigéné avec la potaſſe & la ſoude, découvertes par M. Berthollet.) |
| Muriate oxigéné de potaſſe. *Murias oxigenatus potaſſæ.* | |
| Muriate oxigéné de ſoude. *Murias oxigenatus ſodæ.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| NITRATES. *Nitras, tis, ſ. m.* | Sels formés par la combinaiſon de l'acide nitrique avec différentes baſes. |
| Nitrate d'alumine. *Nitras aluminoſus.* | *Alun nitreux.* *Nitre argileux.* |
| Nitrate d'ammoniaque. *Nitras ammoniacalis.* | *Sel ammoniacal nitreux.* *Nitre ammoniacal.* |
| Nitrate d'antimoine. *Nitras ſtibii.* | |
| Nitrate d'argent. *Nitras argenti.* | *Nitre lunaire.* *Nitre d'argent.* *Criſtaux de lune.* |
| Nitrate d'argent fondu. *Nitras argenti fuſus.* | *Pierre infernale.* |
| Nitrate d'arſenic. *Nitras arſenicalis.* | *Nitre d'arſenic.* |
| Nitrate de baryte. *Nitras baryticus.* | *Nitre de terre peſante.* *Nitre barotique.* |
| Nitrate de biſmuth. *Nitras biſmuthi.* | *Nitre de biſmuth.* |
| Nitrate de chaux. *Nitras calcareus.* | *Nitre calcaire.* *Eau mère du nitre.* |
| Nitrate de cobalt. *Nitras cobalti.* | *Nitre de cobalt.* |
| Nitrate de cuivre. *Nitras cupri.* | *Nitre de cuivre.* |
| Nitrate d'étain. *Nitras ſtanni.* | *Nitre d'étain.* *Sel ſtanno-nitreux.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Nitrate de fer. *Nitras ferri.* | *Nitre de fer.* *Nitre martial.* |
| Nitrate de magnéſie. *Nitras magneſiæ.* | *Nitre de magnéſie.* *Nitre magnéſien.* |
| Nitrate de manganèſe. *Nitras magneſii.* | *Nitre de manganèſe.* |
| Nitrate de mercure. *Nitras hidrargiri.* | *Nitre mercuriel.* *Nitre de mercure.* |
| Nitrate de mercure en diſſolution. *Nitras hidrargiri.* | *Eau mercurielle.* |
| Nitrate de molybdène. *Nitras molybdeni.* | |
| Nitrate de Nickel. *Nitras Niccoli.* | *Nitrie de Nickel.* |
| Nitrate d'or. *Nitras auri.* | |
| Nitrate de platine. *Nitras platini.* | |
| Nitrate de plomb. *Nitras plumbi.* | *Nitre de plomb.* *Nitte ſaturnin.* |
| Nitrate de potaſſe, ou nitre. *Nitras potaſſæ, vel nitrum.* | *Nitre.* *Salpêtre.* |
| Nitrate de ſoude. *Nitras ſodæ.* | *Nitre cubique.* *Nitre rhomboïdal.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Nitrate de tungstène. *Nitras tunsteni.* | |
| Nitrate de zinc. *Nitras zinci.* | *Nitre de zinc.* |
| Nitrite. *Nitris, tis, s. m.* | Sel formé par la combinaison de l'acide *nitreux* * avec différentes bases. Ce genre de sel n'avoit point de nom dans l'ancienne Nomenclature. Il n'étoit pas connu avant les nouvelles découvertes. |
| Nitite d'alumine. *Nitris aluminosus.* | |
| Nitrite d'ammoniaque. *Nitris ammoniacalis.* | |
| Nitrite d'antimoine. *Nitris stibii.* | |
| Nitrite d'argent. *Nitris argenti.* | |
| Nitrite d'arsenic. *Nitris arsenicalis.* | |
| Nitrite de baryte. *Nitris baryticus.* | |
| Nitrite de bismuth. *Nitris bismuthi.* | |
| Nitrite de chaux. *Nitris calcareus.* | |
| Nitrite de colbalt. *Nitris cobalti.* | |

* C'est-à-dire, avec un esprit de nitre contenant moins d'oxygène que celui que nous avons appellé acide *nitrique*, & qui forme les *nitrates*.

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Nitrite de cuivre. | |
| *Nitris cupri.* | |
| Nitrite d'étain. | |
| *Nitris ſtanni.* | |
| Nitrite de fer. | |
| *Nitris ferri.* | |
| Nitrite de magnéſie. | |
| *Nitris magneſiæ.* | |
| Nitrite de manganèſe. | |
| *Nitris magneſii.* | |
| Nitrite de mercure. | |
| *Nitris hidrargiri.* | |
| Nitrite de molybdène. | |
| *Nitris molibdeni.* | |
| Nitrite de Nickel. | |
| *Nitris Niccoli.* | |
| Nitrite d'or. | |
| *Nitris auri.* | |
| Nitrite de platine. | |
| *Nitris platini.* | |
| Nitrite de plomb. | |
| *Nitris plumbi.* | |
| Nitrite de potaſſe. | |
| *Nitris potaſſæ.* | |
| Nitrite de ſoude. | |
| *Nitris ſodæ.* | |
| Nitrite de tungſtène. | |
| *Nitris tunſteni.* | |
| Nitrite de zinc. | |
| *Nitris zinci.* | |

## O.

| Noms nouveaux. | Noms anciens. |
|---|---|
| OR. *Aurum.* | *Or.* |
| Oxalate. *Oxalas, tis, s. m.* | Sel formé par la combinaison de l'acide oxalique, avec différentes bases. La plupart des sels de ce genre n'ont point été nommés dans l'ancienne Nomenclature. |
| Oxalate acidule d'ammoniaque. *Oxalas acidulus ammoniacalis.* | |
| Oxalate acidule de potasse. *Oxalas acidulus potassæ.* | *Sel d'oseille du commerce.* |
| Oxalate acidule de soude. *Oxalas acidulus sodæ.* | |
| Oxalate d'alumine. *Oxalas aluminosus.* | |
| Oxalate d'ammoniaque. *Oxalas ammoniacalis.* | |
| Oxalate d'antimoine. *Oxalas stibii.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Oxalate d'argent.<br>*Oxalas argenti.* | |
| Oxalate d'arſenic.<br>*Oxalas arſenicalis.* | |
| Oxalate de baryte.<br>*Oxalas baryticus.* | |
| Oxalate de biſmuth.<br>*Oxalas biſmuthi.* | |
| Oxalate de chaux.<br>*Oxalas calcareus.* | |
| Oxalate de cobalt.<br>*Oxalas cobalti.* | |
| Oxalate de cuivre.<br>*Oxalas cupri.* | |
| Oxalate d'étain.<br>*Oxalas ſtanni.* | |
| Oxalate de fer.<br>*Oxalas ferri.* | |
| Oxalate de magnéſie.<br>*Oxalas magneſiæ.* | |
| Oxalate de manganèſe.<br>*Oxalas magneſii.* | |
| Oxalate de mercure.<br>*Oxalas hydrargiri.* | |
| Oxalate de molybdène.<br>*Oxalas molibdeni.* | |
| Oxalate de Nickel.<br>*Oxalas Niccoli.* | |
| Oxalate d'or.<br>*Oxalas auri.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Oxalate de platine. *Oxalas platini.* | |
| Oxalate de plomb. *Oxalas plumbi.* | |
| Oxalate de potasse. *Oxalas potassæ.* | |
| Oxalate de soude. *Oxalas sodæ.* | |
| Oxalate de tungstène. *Oxalas tunsteni.* | |
| Oxalate de zinc. *Oxalas zinci.* | |
| Oxide arsenical de potasse. *Oxidum arsenicale potassæ.* | *Foie d'arsenic.* |
| Oxide blanc d'arsenic. *Oxidium arsenici album.* | *Arsenic blanc.* *Chaux d'arsenic.* |
| Oxide d'antimoine PAR LES ACIDES MURIATIQUE & NITRIQUE. *Oxidum stibii.* | *Bézoard minéral.* |
| Oxide d'antimoine blanc par le nitre. *Oxidum stibii album nitro-confectum.* | *Antimoine diaphorétique.* *Céruse d'antimoine.* *Matière perlée de Kerkringius.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Oxide d'antimoine blanc ſublimé. *Oxidum ſtibii album ſublimatum.* | *Neige d'antimoine. Fleurs d'antimoine. Fleurs argentines de régule d'antimoine.* |
| Oxide d'antimoine par l'acide muriatique. *Oxidum ſtibii acido muriatico-confectum.* | *Poudre d'Algaroth.* |
| Oxide d'antimoine ſulfuré. *Oxidum ſtibii ſulfuratum.* | *Foie d'antimoine.* |
| Oxide d'antimoine ſulfuré demi-vitreux. *Oxidum ſtibii ſulfuratum ſemi-vitreum.* | *Safran des métaux.* |
| Oxide d'antimoine ſulfuré orangé. *Oxidum ſtibii ſulfuratum aurantiacum.* | *Soufre doré d'antimoine.* |
| Oxide d'antimoine ſulfuré rouge. *Oxidum ſtibii ſulfuratum rubrum.* | *Kermès minéral.* |
| Oxide d'antimoine ſulfuré vitreux. *Oxidum ſtibii ſulfuratum vitreum.* | *Verre d'antimoine.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Oxide d'antimoine ſulfuré vitreux brun. *Oxidum ſtibii ſulfuratum vitreum fuſcum.* | *Rubine d'antimoine.* |
| Oxide d'arſenic blanc ſublimé. *Oxidum arſenici album ſublimatum.* | *Fleurs d'arſenic.* |
| Oxide d'arſenic ſulfuré jaune. *Oxidum arſenici ſulfuratum luteum.* | *Orpiment.* |
| Oxide d'arſenic ſulfuré rouge. *Oxidum arſenici ſulfuratum rubrum.* | *Arſenic rouge.* *Réalgar ou réalgal.* |
| Oxide de biſmuth blanc par l'acide nitrique. *Oxidum biſmuthi album acido-nitrico-confectum.* | *Magiſtère de biſmuth.* *Blanc de fard.* |
| Oxide de biſmuth ſublimé. *Oxidum biſmuthi ſublimatum.* | *Fleurs de biſmuth.* |
| Oxide de cobalt gris, avec ſilice ou ſafre. *Oxidum cobalti cinereum cum ſilice.* | *Safre.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Oxide de cobalt vitreux. *Oxidum cobalti vitreum.* | *Azur.* *Smalt.* |
| Oxide de cuivre verd. *Oxidum cupri viride.* | *Verd de gris.* *Rouille de cuivre.* |
| Oxice d'étain gris. *Oxidum ſtanni cinereum.* | *Potée d'étain.* |
| Oxide d'étain ſublimé. *Oxidum ſtanni ſublimatum.* | *Fleurs d'étain.* |
| Oxide de fer. *Oxida ferri.* | *Safrans de Mars.* |
| Oxide de fer brun. *Oxidum ferri fuſcum.* | *Safran de Mars aſtringent.* |
| Oxide de fer jaune. *Oxidum ferri luteum.* | *Ocre.* |
| Oxide de fer noir. *Oxidum ferri nigrum.* | *Ethiops martial.* |
| Oxide de fer rouge. *Oxidum ferri rubrum.* | *Colcothar.* |
| Oxide de mercure jaune par l'acide nitrique. *Oxidum hidrargiri luteum acido-nitrico-confectum.* | *Turbith nitreux.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens |
|---|---|
| Oxide de mercure jaune par l'acide sulfurique. *Oxidum hydrargiri luteum acido sulfurico confectum.* | *Turbith minéral.* *Précipité jaune.* |
| Oxide de manganèse blanc. *Oxidum magnesii album.* | *Chaux blanche de manganèse.* |
| Oxide de manganèse noir. *Oxidum magnesii nigrum.* | *Magnésie noire.* *Savon des verriers.* *Pierre de Périgueux.* |
| Oxide de mercure noirâtre. *Oxidum hydrargiri nigrum.* | *Ethiops* per se. |
| Oxide de mercure rouge par l'acide nitrique. *Oxidum hydrargiri rubrum acido nitrico confectum.* | *Précipité rouge.* |
| Oxide de mercure rouge par le feu. *Oxidum hydrargiri rubrum per ignem.* | *Précipité* per se. |

| Noms nouveaux. | Noms anciens. |
|---|---|
| Oxide de mercure sulfuré noir. *Oxidum hidrargiri sulfuratum nigrum.* | *Ethiops minéral.* |
| Oxide de mercure sulfuré rouge. *Oxidum hidrargiri sulfuratum rubrum.* | *Cinnabre.* |
| Oxide d'or ammoniacal. *Oxidum auri ammoniacale.* | *Or fulminant.* |
| Oxide d'or par l'étain. *Oxidum auri per stannum.* | *Précipité d'or par l'étain. Pourpre de Cassius.* |
| Oxide de plomb. *Oxida plumbi.* | *Chaux de plomb.* |
| Oxide de plomb blanc par l'acide acéteux. *Oxidum plumbi album per acidum acetosum.* | *Blanc de plomb.* |
| Oxide de plomb demi-vitreux ou litharge. *Oxidum plumbi semivitreum.* | *Litharge.* |
| Oxide de plomb jaune. *Oxidum plumbi luteum.* | *Massicot.* |
| Oxide de plomb rouge. ou minium. *Oxidum plumbi rubrum.* | *Minium.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Oxide de zinc ſublimé. *Oxidum zinci ſublimatum.* | *Laine philoſophique. Coton philoſophique. Fleurs de zinc. Pompholix.* |
| Oxides métalliques. *Oxida metallica.* | *Chaux métalliques.* |
| Oxides métalliques ſublimés. *Oxida metallica ſublimata.* | *Fleurs métalliques.* |
| Oxygène. *Oxigenium.* | *Oxygine. Baſe de l'air vital. Principe acidifiant. Empyrée. Principe ſorbile.* |

## P.

| | |
|---|---|
| PHOSPHATE. *Phoſphas, tis, ſ. m.* | Sel formé par l'union de l'acide phoſphorique avec différentes baſes. |
| Phoſphate d'alumine. *Phoſphas aluminoſus.* | |
| Phoſphate d'ammoniaque. *Phoſphas ammoniacalis.* | *Ammoniaque phoſphorique. Phoſphate ammoniacal.* |
| Phoſphate d'antimoine. *Phoſphas ſtibii.* | |
| Phoſphate d'argent. *Phoſphas argenti.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Phoſphate d'arſenic. *Phoſphas arſenicalis.* | |
| Phoſphate de baryte. *Phoſphas baryticus.* | |
| Phoſphate de biſmuth. *Phoſphas biſmuthi.* | |
| Phoſphate calcaire ou de chaux. *Phoſphas calcareus.* | *Terre des os.* *Phoſphate calcaire.* *Terre animale.* |
| Phoſphate de cobalt. *Phoſphas cobalti.* | |
| Phoſphate de cuivre. *Phoſphas cupri.* | |
| Phoſphate d'étain. *Phoſphas ſtanni.* | |
| Phoſphate de fer. *Phoſphas ferri.* | *Sydérite.* *Fer d'eau.* *Mine de fer de marais.* |
| Phoſphate de magnéſie. *Phoſphas magneſiæ.* | *Phoſphate de magnéſie.* |
| Phoſphate de mangan-nèſe. *Phoſphas magneſii.* | |
| Phoſphate de mercure. *Phoſphas hydrargiri.* | *Précipité roſe de mercure.* |
| Phoſphate de molyb-dène. *Phoſphas molybdeni.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Phoſphate de Nickel. | |
| *Phoſphas Niccoli.* | |
| Phoſphate d'or. | |
| *Phoſphas auri.* | |
| Phoſphate de platine. | |
| *Phoſphas platini.* | |
| Phoſphate de plomb. | |
| *Phoſphas plumbi.* | |
| Phoſphate de potaſſe. | |
| *Phoſphas potaſſæ.* | |
| Phoſphate de ſoude. | |
| *Phoſphas ſodæ.* | |
| Phoſphate de ſoude & d'ammoniaque. *Phoſphas ſodæ & ammoniacalis.* | *Sel natif de l'urine.* *Sels fuſibles de l'urine.* |
| Phoſphate ſurſaturé de ſoude. *Phoſphas ſuperſaturatus ſodæ.* | *Sel admirable perlé.* |
| Phoſpate de tungſtène. | |
| *Phoſphas tunſteni.* | |
| Phoſphate de zinc. | |
| *Phoſphas zinci.* | |
| Phoſphite. *Phoſphis, itis, ſ. m.* | Sel formé par la combinaiſon de l'acide phoſphoreux avec différentes baſes. |
| Phoſphite d'alumine. | |
| *Phoſphis aluminoſus.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Phoſphite d'ammoniaque. | |
| *Phoſphis ammoniacalis.* | |
| Phoſpite d'antimoine. | |
| *Phoſphis ſtibii.* | |
| Phoſphite d'argent. | |
| *Phoſphis argenti.* | |
| Phoſphite d'arſenic. | |
| *Phoſphis arſenicalis.* | |
| Phoſphite de baryte. | |
| *Phoſphis baryticus.* | |
| Phoſphite de biſmuth. | |
| *Phoſphis biſmuthi.* | |
| Phoſphite de chaux. | |
| *Phoſphis calcareus.* | |
| Phoſphite de cobalt. | |
| *Phoſphis cobalti.* | |
| Phoſphite de cuivre. | |
| *Phoſphis cupri.* | |
| Phoſphite d'étain. | |
| *Phoſphis ſtanni.* | |
| Phoſphite de fer. | |
| *Phoſphis ferri.* | |
| Phoſphite de magnéſie. | |
| *Phoſphis magneſiæ.* | |
| Phoſphite de manganèſe. | |
| *Phoſphis magneſii.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Phoſphite de mercure. | |
| *Phoſphis hydrargiri.* | |
| Phoſphite de molybdène. | |
| *Phoſphis molybdeni.* | |
| Phoſphite de Nickel. | |
| *Phoſphis Niccoli.* | |
| Phoſphite d'or. | |
| *Phoſphis auri.* | |
| Phoſphite de platine. | |
| *Phoſphis platini.* | |
| Phoſphite de plomb. | |
| *Phoſphis plumbi.* | |
| Phoſphite de potaſſe. | |
| *Phoſphis potaſſæ.* | |
| Phoſphite de ſoude. | |
| *Phoſphis ſodæ.* | |
| Phoſphite de tungſtène. | |
| *Phoſphis tunſteni.* | |
| Phoſphite de zinc. | |
| *Phoſphis zinci.* | |
| Phoſphore. *Phoſphorum.* | *Phoſphore de Kunckel.* |
| Phoſphure. *Phoſphoretum.* | Combinaiſon du phoſphore non oxygéné, avec différentes baſes. |
| Phoſphure de cuivre. | |
| *Phoſphoretum cupri.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Phosphure de fer. *Phosphoretum ferri.* | *Syderum de Bergman.* *Syderotete de M. de Morveau.* *Régule de Syderite.* |
| Pyro-lignite. *Pyro-lignis, tis, s. m.* | Sel formé par la combinaison de l'acide pyro-lignique avec différentes bases. Ces sels n'avoient point encore été nommés dans l'ancienne Nomenclature. |
| Pyro-lignite d'alumine. *Pyro-lignis aluminosus.* | |
| Pyro-lignite d'ammoniaque. *Pyro-lignis ammoniacalis.* | |
| Pyro-lignite d'antimoine. *Pyro-lignis stibii.* | |
| Pyro-lignite d'argent. *Pyro-lignis argenti.* | |
| Pyro-lignite d'arsenic. *Pyro-lignis arsenicalis.* | |
| Pyro lygnite de baryte. *Pyro-lignis baryticus.* | |
| Pyro-lignite de bismuth. *Pyro-lignis bismuthi.* | |
| Pyro-lignite de chaux. *Pyro-lignis calcareus.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Pyro-lignite de cobalt. | |
| *Pyro-lignis cobalti.* | |
| Pyro-lignite de cuivre. | |
| *Pyro-lignis cupri.* | |
| Pyro-lignite d'étain. | |
| *Pyro-lignis ſtanni.* | |
| Pyro-lignite de fer. | |
| *Pyro-lignis ferri.* | |
| Pyro-lignite de magnéſie. | |
| *Pyro-lignis magneſiæ.* | |
| Pyro-lignite de manganèſe. | |
| *Pyro-lignis magneſii.* | |
| Pyro-lignite de mercure. | |
| *Pyro-lignis hydrargiri.* | |
| Pyro-lignite de molybdène. | |
| *Pyro-lignis molybdeni.* | |
| Pyro-lignite de Nickel. | |
| *Pyro-lignis Niccoli.* | |
| Pyro-lignite d'or. | |
| *Pyro-lignis auri.* | |
| Pyro-lignite de platine. | |
| *Pyro-lignis platini.* | |
| Pyro-lignite de plomb. | |
| *Pyro-lignis plumbi.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Pyro-lignite de potasse. *Pyro-lignis potassæ.* | |
| Pyro-lignite de soude. *Pyro-lignis sodæ.* | |
| Pyro-lignite de tungstène. *Pyro-lignis tunsteni.* | |
| Pyro-lignite de zinc. *Pyro-lignis zinci.* | |
| Pyro-mucites. *Pyro-mucis, tis, s. m.* | Sels formés par la combinaison de l'acide pyro-mucique avec différentes bases. Ce genre de sels n'avoit point encore reçu de nom dans l'ancienne Nomenclature. |
| Pyro-mucite d'alumine. *Pyro-mucis aluminosus.* | |
| Pyro-mucite d'ammoniaque. *Pyro-mucis ammoniacalis.* | |
| Pyro-mucite d'antimoine. *Pyro-mucis stibii.* | |
| Pyro-mucite d'argent. *Pyro-mucis argenti.* | |
| Pyro-mucite d'arsenic. *Pyro-mucis arsenicalis.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Pyro-mucite de baryte. *Pyro-mucis baryticus.* | |
| Pyro-mucite de bismuth. *Pyro-mucis bismuthi.* | |
| Pyro-mucite de chaux. *Pyro-mucis calcareus.* | |
| Pyro-mucite de cobalt. *Pyro-mucis cobalti.* | |
| Pyro-mucite de cuivre. *Pyro-mucis cupri.* | |
| Pyro-mucite d'étain. *Pyro-mucis stanni.* | |
| Pyro-mucite de fer. *Pyro-mucis ferri.* | |
| Pyro-mucite de magnésie. *Pyro-mucis magnesiæ.* | |
| Pyro-mucite de manganèse. *Pyro-mucis magnesii.* | |
| Pyro-mucite de mercure. *Pyro-mucis hydrargiri.* | |
| Pyro-mucite de molybdène. *Pyro-mucis molybdeni.* | |
| Pyro-mucite de Nickel. *Pyro-mucis Niccoli.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Pyro-mucite d'or. *Pyro-mucis auri.* | |
| Pyro-mucite de platine. *Pyro-mucis platini.* | |
| Pyro-mucite de plomb. *Pyro-mucis plumbi.* | |
| Pyro-mucite de potaſſe. *Pyro-mucis potaſſæ.* | |
| Pyro-mucite de ſoude. *Pyro-mucis ſodæ.* | |
| Pyro-mucite de tungſtène. *Pyro-mucis tunſteni.* | |
| Pyro-mucite de zinc. *Pyro-mucis zinci.* | |
| Pyro-tartrites. *Pyro-tartris, tis, ſ. m.* | Sels formés par la combinaiſon de l'acide pyro-tartareux avec différentes baſes. |
| Pyro-tartrite d'alumine. *Pyro-tartris aluminoſus.* | |
| Pyro-tartrite d'ammoniaque. *Pyro-tartris ammoniacalis.* | |
| Pyro-tartrite d'antimoine. *Pyro-tartris ſtibii.* | |
| Pyro-tartrite d'argent. *Pyro-tartris argenti.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Pyro-tartrite d'arſenic. | |
| *Pyro-tartris arſenicalis.* | |
| Pyro-tartrite de baryte. | |
| *Pyro-tartris baryticus.* | |
| Pyro-tartrite de biſmuth. | |
| *Pyro-tartris biſmuthi.* | |
| Pyro-tartrite de chaux. | |
| *Pyro-tartris calcareus.* | |
| Pyro-tartrite de cobalt. | |
| *Pyro-tartris cobalti.* | |
| Pyro-tartrite de cuivre. | |
| *Pyro-tartris cupri.* | |
| Pyro-tartrite d'étain. | |
| *Pyro-tartris ſtanni.* | |
| Pyro-tartrite de fer. | |
| *Pyro-tartris ferri.* | |
| Pyro-tartrite de magnéſie. | |
| *Pyro-tartris magneſiæ.* | |
| Pyro-tartrite de manganèſe. | |
| *Pyro-tartris magneſiæ.* | |
| Pyro-tartrite de mercure. | |
| *Pyro-tartris hydrargiri.* | |
| Pyro-tartrite de molybdène. | |
| *Pyro-tartris molybdeni.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Pyro-tartrite de Nickel. *Pyro-tartris Niccoli.* | |
| Pyro-tartrite d'or. *Pyro-tartris auri.* | |
| Pyro-tartrite de platine. *Pyro-tartris platini.* | |
| Pyro-tartrite de plomb. *Pyro-tartris plumbi.* | |
| Pyro-tartrite de potaſſe. *Pyro-tartris potaſſæ.* | |
| Pyro-tartrite de ſoude. *Pyro-tartris ſodæ.* | |
| Pyro-tartrite de tungſtène. *Pyro-tartris tunſteni.* | |
| Pyro-tartrite de zinc. *Pyro-tartris zinci.* | |
| Platine. *Platina.* | *Juan blanca.* *Platine.* *Platina del pinto.* |
| Plomb. *Plumbum.* | *Plomb.* *Saturne.* |
| Potaſſe. *Potaſſa, æ.* | *Alkali fixe végétal cauſtique.* |
| Potaſſe fondue. *Potaſſa fuſa.* | *Pierre à cautère.* |
| Potaſſe ſilicée en liqueur. *Potaſſa ſilicea fluida.* | *Liqueur des cailloux.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Pruſſiates. *Pruſſias, tis, ſ. m.* | Sels formés par la combinaiſon de l'acide pruſſique, ou matière colorante du bleu de Pruſſe, avec différentes baſes. Ce genre de ſels n'avoit point été nommé dans l'ancienne Nomenclature. |
| Pruſſiate d'alumine. *Pruſſias aluminoſus.* | |
| Pruſſiate d'ammoniaque. *Pruſſias ammoniacalis.* | |
| Pruſſiate d'antimoine. *Pruſſias ſtibii.* | |
| Pruſſiate d'argent. *Pruſſias argenti.* | |
| Pruſſiate d'arſenic. *Pruſſias arſenicalis.* | |
| Pruſſiate de baryte. *Pruſſias baryticus.* | |
| Pruſſiate de biſmuth. *Pruſſias biſmuthi.* | |
| Pruſſiate de chaux. *Pruſſias calcareus.* | *Pruſſiate calcaire.* *Eau de chaux pruſſienne.* |
| Pruſſiate de cobalt. *Pruſſias cobalti.* | |
| Pruſſiate de cuivre. *Pruſſias cupri.* | |
| Pruſſiate d'étain. *Pruſſias ſtanni.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Pruſſiate de fer.<br>*Pruſſias ferri.* | *Bleu de Pruſſe.*<br>*Bleu de Berlin.* |
| Pruſſiate de magnéſie.<br>*Pruſſias magneſiæ.* | |
| Pruſſiate de manganèſe.<br>*Pruſſias magneſii.* | |
| Pruſſiate de mercure.<br>*Pruſſias hydrargiri.* | |
| Pruſſiate de molybdène.<br>*Pruſſias molybdeni.* | |
| Pruſſiate de Nickel.<br>*Pruſſias Niccoli.* | |
| Pruſſiate d'or.<br>*Pruſſias auri.* | |
| Pruſſiate de platine.<br>*Pruſſias platini.* | |
| Pruſſiate de plomb.<br>*Pruſſias plumbi.* | |
| Pruſſiate de potaſſe.<br>*Pruſſias potaſſæ.* | *Liqueur ſaturée de la partie colorante du bleu de Pruſſe.* |
| Pruſſiate de potaſſe, ferrugineux ſaturé.<br>*Pruſſias potaſſæ ferruginoſus ſaturatus.* | *Alkali Pruſſien.* |

Pruſſiate

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Prussiate de potasse, ferrugineux, non saturé. *Prussias potassæ ferrugineus non saturatus.* | *Alkali phlogistiqué.* |
| Prussiate de soude. *Prussias sodæ.* | |
| Pyrophore de Homberg. *Pyroforum Hombergii.* | *Pyrophore de Homberg.* |

R.

| | |
|---|---|
| RÉSINES. *Resinæ.* | *Résines.* |

S.

| | |
|---|---|
| SACCHO-LATES. *Saccholas, tis, s. m.* | Sels formés par la combinaison de l'acide saccholactique avec différentes bases. Ce genre de sel n'avoit point été nommé dans l'ancienne Nomenclature. |
| Saccho-late d'alumine. *Saccholas aluminosus.* | |
| Saccho-late d'ammoniaque. *Saccholas ammoniacalis.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Saccho-late d'antimoine. | |
| *Saccholas stibii.* | |
| Saccho-late d'argent. | |
| *Saccholas argenti.* | |
| Saccho-late d'arsenic. | |
| *Saccholas arsenicalis.* | |
| Saccho-late de baryte. | |
| *Saccholas baryticus.* | |
| Saccho-late de bismuth. | |
| *Saccholas bismuthi.* | |
| Saccho-late de chaux. | |
| *Saccholas calcareus.* | |
| Saccho-late de cobalt. | |
| *Saccholas cobalti.* | |
| Saccho-late de cuivre. | |
| *Saccholas cupri.* | |
| Saccho-late d'étain. | |
| *Saccholas stanni.* | |
| Saccho-late de fer. | |
| *Saccholas ferri.* | |
| Saccho-late de magnésie. | |
| *Saccholas magnesiæ.* | |
| Saccho-late de manganèse. | |
| *Saccholas magnesii.* | |
| Saccho-late de mercure. | |
| *Saccholas hydrargiri.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Saccho-late de molybdène. *Saccholas molibdeni.* | |
| Saccho-late de Nickel. *Saccholas Niccoli.* | |
| Saccho-late d'or. *Saccholas auri.* | |
| Saccho-late de platine. *Saccholas platini.* | |
| Saccho-late de plomb. *Saccholas plumbi.* | |
| Saccho-late de potaſſe. *Saccholas potaſſæ.* | |
| Saccho-late de ſoude. *Saccholas ſodæ.* | |
| Saccho-late de tungſtène. *Saccholas tunſteni.* | |
| Saccho-late de zinc. *Saccholas zinci.* | |
| Savons. *Sapones.* | Combinaiſons des huiles graſſes, ou fixes, avec différentes baſes. |
| Savons acides. *Sapones acidi.* | Combinaiſons des huiles graſſes, ou fixes, avec différents acides. |
| Savon d'alumine. *Sapo aluminoſus.* | Savon composé d'huile graſſe, unie avec l'alumine. |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Savon ammoniacal. *Sapo ammoniacalis.* | Savon composé d'huile grasse, unie avec l'alkali volatil. |
| Savon de baryte. *Sapo baryticus.* | Savon composé d'huile grasse, unie avec la baryte. |
| Savon de chaux. *Sapo calcareus.* | Savon composé d'huile grasse, unie avec la chaux. |
| Savon de magnésie. *Sapo magnesiæ.* | Savon composé d'huile grasse, unie avec la magnésie. |
| Savon de potasse. *Sapo potassæ.* | Savon composé d'huile grasse, unie avec l'alkali fixe végétal. |
| Savon de soude. *Sapo sodæ.* | Savon composé d'huile grasse, unie avec l'alkali fixe minéral. |
| Savons métalliques. *Sapones metallici.* | Combinaisons des huiles grasses, ou fixes, avec les substances métalliques. |
| Savonules. *Saponuli.* | Combinaisons des huiles volatiles, ou essentielles, avec différentes bases. |
| Savonules acides. *Saponuli acidi.* | Combinaisons des huiles volatiles, ou essentielles, avec les différens acides. |
| Savonule d'alumine. *Saponulus aluminosus.* | Savon composé d'huile essentielle, unie avec la base de l'alun, |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Savonule ammoniacal. *Saponulus ammoniacalis.* | Savon compoſé d'huile eſſentielle, unie avec l'alkali volatil. |
| Savonule de baryte. *Saponulus barytæ.* | Savon compoſé d'huile eſſentielle, unie avec la baryte. |
| Savonule de chaux. *Saponulus calcareus.* | Savon compoſé d'huile eſſentielle, unie avec la chaux. |
| Savonule de potaſſe. *Saponulus potaſſæ.* | Savon compoſé d'huile eſſentielle, unie avec l'alkali fixe végétal, ou *ſavon de Starkey.* |
| Savonule de ſoude. *Saponulus ſodæ.* | Savons compoſés d'huile eſſentielle, unie avec l'alkali fixe minéral. |
| Savonules métalliques. *Saponuli metallici.* | Savons compoſés d'huiles eſſentielles, unies aux ſubſtances métalliques. |
| Sébates. *Sebas, tis, ſ. m.* | Sels formés par la combinaiſon de l'acide de la graiſſe ou acide ſébacique avec différentes baſes. Ces ſels n'avoient point de noms dans l'ancienne Nomenclature. |
| Sébate d'alumine. *Sebas aluminoſus.* | |
| Sébate d'ammoniaque. *Sebas ammoniacalis.* | |
| Sébate d'antimoine. *Sebas ſtibii.* | |
| Sébate d'argent. *Sebas argenti.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Sébate d'arſenic. *Sebas arſenicalis.* | |
| Sébate de baryte. *Sebas baryticus.* | |
| Sébate de biſmuth. *Sebas biſmuthi.* | |
| Sébate de chaux. *Sebas calcareus.* | |
| Sébate de cobalt. *Sebas cobalti.* | |
| Sébate de cuivre. *Sebas cupri.* | |
| Sébate d'étain. *Sebas ſtanni.* | |
| Sébate de fer. *Sebas ferri.* | |
| Sébate de magnéſie. *Sebas magneſiæ.* | |
| Sébate de manganèſe. *Sebas magneſii.* | Sébates. |
| Sébate de mercure. *Sebas hydrargiri.* | |
| Sébate de molybdène. *Sebas molibdeni.* | |
| Sébate de Nickel. *Sebas Niccoli.* | |
| Sébate d'or. *Sebas auri.* | |
| Sébate de platine. *Sebas platini.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Sébate de plomb.<br>*Sebas plumbi.* | |
| Sébate de potaſſe.<br>*Sebas potaſſæ.* | |
| Sébate de ſoude.<br>*Sebas ſodæ.* | |
| Sébate de tungſtène.<br>*Sebas tunſteni.* | |
| Sébate de zinc.<br>*Sebas zinci.* | |
| Silice, ou terre ſilicée.<br>*Silica, terra ſilicea.* | *Terre ſiliceuſe.* |
| Soude.<br>*Soda.* | *Soude cauſtique.*<br>*Alkali marin.*<br>*Alkali minéral.* |
| Soufre.<br>*Sulphur.* | *Soufre.* |
| Soufre ſublimé.<br>*Sulphur ſublimatum.* | *Fleurs de ſoufre.* |
| Succin.<br>*Succinum.* | *Karabé.*<br>*Ambre jaune.*<br>*Succin.* |
| Succinates.<br>*Succinas, tis, ſ. m.* | Sels formés par la combinaiſon de l'acide ſuccinique avec différentes baſes. |
| Succinate d'alumine.<br>*Succinas aluminoſus.* | |
| Succinate d'ammoniaque.<br>*Succinas ammoniacalis.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Succinate d'antimoine. | |
| *Succinas ſtibii.* | |
| Succinate d'argent. | |
| *Succinas argenti.* | |
| Succinate d'arſenic. | |
| *Succinas arſenicalis.* | |
| Succinate de baryte. | |
| *Succinas baryticus.* | |
| Succinate de biſmuth. | |
| *Succinas biſmuthi.* | |
| Succinate de chaux. | |
| *Succinas calcareus.* | |
| Succinate de cobalt. | |
| *Succinas cobalti.* | |
| Succinate de cuivre. | |
| *Succinas cupri.* | |
| Succinate d'étain. | |
| *Succinas ſtanni.* | |
| Succinate de fer. | |
| *Succinas ferri.* | |
| Succinate de magnéſie. | |
| *Succinas magneſiæ.* | |
| Succinate de manganèſe. | |
| *Succinas magneſii.* | |
| Succinate de mercure. | |
| *Succinas hydrargiri.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Succinate de molybdène. *Succinas molibdeni.* | |
| Succinate de Nickel. *Succinas Niccoli.* | |
| Succinate d'or. *Succinas auri.* | |
| Succinate de platine. *Succinas platini.* | |
| Succinate de plomb. *Succinas plumbi.* | |
| Succinate de potaſſe. *Succinas potaſſæ.* | |
| Succinate de ſoude. *Succinas ſodæ.* | |
| Succinate de tungſtène. *Succinas tunſteni.* | |
| Succinate de zinc. *Succinas zinci.* | |
| Sucre. *Saccharum.* | *Sucre.* |
| Sucre criſtalliſé. *Saccharum criſtalliſatum.* | *Sucre candi.* |
| Sucre de lait. *Saccharum lactis.* | *Sucre de lait.* *Sel de lait.* |
| Sulfate. *Sulfas, tis, ſ. m.* | Sel formé par la combinaiſon de l'acide ſulfurique avec différentes baſes. |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Sulfate d'alumine. *Sulfas aluminosus.* | *Alun.* *Vitriol d'argile.* |
| Sulfate ammoniacal. *Sulfas ammoniacalis.* | *Sel ammoniacal vitriolique.* *Sel ammoniacal secret de Glauber.* *Vitriol ammoniacal.* |
| Sulfate d'antimoine. *Sulfas stibii.* | *Vitriol d'antimoine.* |
| Sulfate d'argent. *Sulfas argenti.* | *Vitriol d'argent.* *Vitriol de lune.* |
| Salfate d'arsenic. *Sulfas arsenicalis.* | *Vitriol d'arsenic.* |
| Sulfate de baryte. *Sulfas baryticus.* | *Spath pesant.* *Vitriol barotique.* |
| Sulfate de bismuth. *Sulfas bismuthi.* | *Vitriol de bismuth.* |
| Sulfate de chaux. *Sulfas calcareus.* | *Vitriol de chaux.* *Vitriol calcaire.* *Sélénite.* *Gypse.* |
| Sulfate de cobalt. *Sulfas cobalti.* | *Vitriol de cobalt.* |
| Sulfate de cuivre. *Sulfas cupri.* | *Vitriol de Chypre.* *Vitriol bleu.* *Vitriol de cuivre ou de Vénus.* *Couperose bleue.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Sulfate d'étain. *Sulfas stanni.* | *Vitriol d'étain.* |
| Sulfate de fer. *Sulfas ferri.* | *Vitriol martial.* *Vitriol verd.* *Vitriol de fer.* *Couperose verte.* |
| Sulfate de magnésie. *Sulfas magnesiæ.* | *Vitriol magnésien.* *Sel cathartique amer.* *Sel d'epsom.* *Sel de canal.* *Sel de Seydschutz.* *Sel de Sedlitz.* |
| Sulfate de manganèse. *Sulfas magnesii.* | *Vitriol de manganèse.* |
| Sulfate de mercure. *Sulfas hydrargiri.* | *Vitriol de mercure.* |
| Sulfate de molybdène. *Sulfas molibdeni.* | |
| Sulfate de Nickel. *Sulfas Niccoli.* | |
| Sulfate d'or. *Sulfas auri.* | |
| Sulfate de platine. *Sulfas platini.* | |
| Sulfate de plomb. *Sulfas plumbi.* | *Vitriol de plomb.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Sulfate de potaſſe. *Sulfas potaſſæ.* | *Vitriol de potaſſe.* *Sel de Duobus.* *Tartre vitriolé.* *Arcanum duplicatum.* *Sel polychreſte de Glaſer.* |
| Sulfate de ſoude. *Sulfas ſodæ.* | *Sel de Glauber.* *Vitriol de ſoude.* |
| Sulfate de tungſtène. *Sulfas tunſteni.* | |
| Sulfate de zinc. *Sulfas zinci.* | *Vitriol de zinc.* *Vitriol blanc.* *Vitriol de Goſlard.* *Couperoſe blanche.* |
| Sulfite. *Sulfis, tis, ſ. m.* | Sel formé par la combinaiſon de l'acide, ſulfureux avec différentes baſes. |
| Sulfite d'alumine. *Sulfis aluminoſus.* | |
| Sulfite d'ammoniaque. *Sulfis ammoniacalis.* | |
| Sulfite d'antimoine. *Sulfis ſtibii.* | |
| Sulfite d'argent. *Sulfis argenti.* | |
| Sulfite d'arſenic. *Sulfis arſenicalis.* | |
| Sulfite de baryte. *Sulfis baryticus.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Sulfite de bismuth. | |
| *Sulfis bismuthi.* | |
| Sulfite de chaux. | |
| *Sulfis calcareus.* | |
| Sulfite de cobalt. | |
| *Sulfis cobalti.* | |
| Sulfite de cuivre. | |
| *Sulfis cupri.* | |
| Sulfite d'étain. | |
| *Sulfis stanni.* | |
| Sulfite de fer. | |
| *Sulfis ferri.* | |
| Sulfite de magnésie. | |
| *Sulfis magnesiæ.* | |
| Sulfite de manganèse. | |
| *Sulfis magnesii.* | |
| Sulfite de mercure. | |
| *Sulfis hydrargiri.* | |
| Sulfite de molybdène. | |
| *Sulfis molibdeni.* | |
| Sulfite de Nickel. | |
| *Sulfis Niccoli.* | |
| Sulfite d'or. | |
| *Sulfis auri.* | |
| Sulfite de platine. | |
| *Sulfis platini.* | |
| Sulfite de plomb. | |
| *Sulfis plumbi.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Sulfite de potaſſe. *Sulfis potaſſæ.* | *Sel ſulfureux de Stahl.* |
| Sulfite de ſoude. *Sulfis ſodæ.* | |
| Sulfite de tungſtène. *Sulfis tunſteni.* | |
| Sulfite de zinc. *Sulfis zinci.* | |
| Sulfures alkalins. *Sulfureta alkalina.* | *Foies de ſoufre alkalins.* *Hépars alkalins.* |
| Sulfure d'alumine. *Sulfuretum aluminæ.* | |
| Sulfure ammoniacal. *Sulfuretum ammoniacale.* | *Liqueur fumante de Boyle.* *Foie de ſoufre alkalin volatil.* |
| Sulfure d'antimoine. *Sulfuretum ſtibii.* | *Antimoine.* |
| Sulfure d'antimoine natif. *Sulfuretum ſtibii nativum.* | *Mine d'antimoine.* |
| Sulfure d'argent. *Sulfuretum argenti.* | *Blanckmal.* |
| Sulfure de baryte. *Sulfuretum barytæ.* | *Foie de ſoufre barytique.* |
| Sulfure de biſmuth. *Sulfuretum biſmuthi.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Sulfure calcaire. *Sulfuretum calcareum.* | *Foie de ſoufre calcaire.* |
| Sulfure de cobalt. *Sulfuretum cobalti.* | |
| Sulfure de cuivre. *Sulfuretum cupri.* | *Pyrite de cuivre.* |
| Sulfure d'étain. *Sulfuretum ſtanni.* | |
| Sulfure de fer. *Sulfuretum ferri.* | *Pyrite martiale.* |
| Sulfure d'huile fixe. *Sulfuretum ole fixi.* | *Baume de ſoufre.* |
| Sulfure d'huile volatile. *Sulfuretum olei volatilis.* | *Baume de ſoufre.* |
| Sulfure de magnéſie. *Sulfuretum magneſiæ.* | *Foie de ſoufre magnéſien.* |
| Sulfure de manganèſe. *Sulfuretum magneſii.* | |
| Sulfure de mercure. *Sulfuretum hydrargiri.* | |
| Sulfures métalliques. *Sulfureta metallica.* | *Combinaiſons du ſoufre avec les métaux.* |
| Sulfures de molyddène. *Sulfuretum molibdeni.* | |
| Sulfure de Nickel. *Sulfuretum Niccoli.* | |
| Sulfure d'or. *Sulfuretum auri.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Sulfure de platine.<br>*Sulfuretum potaſſæ.* | |
| Sulfure de plomb.<br>*Sulfuretum plumbi.* | |
| Sulfure de potaſſe.<br>*Sulfuretum potaſſæ.* | *Foie de ſoufre à baſe d'alkali végétal.* |
| Sulfure de potaſſe antimonié.<br>*Sulfuretum potaſſæ ſtibiatum.* | *Foie de ſoufre antimonié.* |
| Sulfure de ſoude.<br>*Sulfuretum ſodæ.* | *Foie de ſoufre à baſe d'alkali fixe minéral.* |
| Sulfure de ſoude antimonié.<br>*Sulfuretum ſodæ ſtibiatum.* | *Foie de ſoufre antimonié.* |
| Sulfure de tungſtène.<br>*Sulfuretum tunſteni.* | |
| Sulfure de zinc.<br>*Sulfuretum zinci.* | *Blende ou fauſſe galène.* |
| Sulfures terreux.<br>*Sulferata terrea.* | *Foies de ſoufre terreux.*<br>*Hépars terreux.* |

## T.

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| TARTRE. *Tartarus.* | *Tartre crud.* |
| Tartrite. *Tartris, tis, s. m.* | Sel formé par la combinaison de l'acide tartareux avec différentes bases. |
| Tartrite acidule de potasse. *Tartris acidulus potassæ.* | *Tartre.* *Crême de tartre.* *Cristaux de tartre.* |
| Tartrite d'alumine. *Tartris aluminosus.* | |
| Tartrite d'ammoniaque. *Tartris ammoniacalis.* Tartrite d'antimoine. | *Tartre ammoniacal.* *Sel ammoniacal tartareux.* |
| *Tartris stibii.* | |
| Tartrite d'argent. *Tartris argenti.* | |
| Tartrite d'arsenic. *Tartris arsenicalis.* | |
| Tartrite de baryte. *Tartris baryticus.* | |
| Tartrite de bismuth. *Tartris bismuthi.* | |
| Tartrite de chaux. *Tartris calcareus.* | *Tartre calcaire.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
| --- | --- |
| Tartrite de cobalt. *Tartris cobalti.* | |
| Tartrite de cuivre. *Tartris cupri.* | |
| Tartrite d'étain. *Tartris ſtanni.* | |
| Tartrite de fer. *Tartris ferri.* | |
| Tartrite de magnéſie. *Tartris magneſiæ.* | |
| Tartrite de manganèſe. *Tartris magneſii.* | |
| Tartrite de mercure. *Tartris hydrargiri.* | |
| Tartrite de molybdène. *Tartris molybdeni.* | |
| Tartrite de Nickel. *Tartris Niccoli.* | |
| Tartrite d'or. *Tartris auri.* | |
| Tartrite de platine. *Tartris platini.* | |
| Tartrite de plomb. *Tartris plumbi.* | *Tartre ſaturnin.* |
| Tartrite de potaſſe. *Tartris potaſſæ.* | *Tartre ſoluble.* *Tartre tartariſé.* *Tartre de potaſſe.* *Sel végétal.* |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Tartrite de potaſſe antimonié.<br>*Tartris potaſſæ ſtibiatus.* | *Tartre ſtibié.*<br>*Tartre émétique.*<br>*Tartre antimonié.*<br>*Emétique.* |
| Tartrite de potaſſe ferrugineux.<br>*Tartris potaſſæ ferrugineus.* | *Tartre chalibé.*<br>*Tartre martial ſoluble.* |
| Tartrite de potaſſe ſurcompoſé d'antimoine.<br>*Tartris potaſſæ ſtibiatus.* | *Tartre tartariſé, tenant antimoine.* |
| Tartrite de ſoude.<br>*Tartris ſodæ.* | *Tartre de ſoude.*<br>*Sel polychreſte de la Rochelle.*<br>*Sel de Seignette.* |
| Tartrite de tungſtène.<br>*Tartris tunſteni.* | |
| Tartrite de zinc.<br>*Tartris zinci.* | |
| Tungſtate.<br>*Tunſtas, tis, ſ. m.* | Sel formé par la combinaiſon de l'acide tungſtique, avec différentes baſes.<br>Ce genre de ſel n'avoit point été nommé dans la Nomenclature ancienne. |
| Tungſtate d'alumine.<br>*Tunſtas aluminoſus.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Tungstate d'ammoniaque. *Tunstas ammoniacalis.* | |
| Tungstate d'antimoine. *Tunstas stibii.* | |
| Tungstate d'argent. *Tunstas argenti.* | |
| Tungstate d'arsenic. *Tunstas arsenicalis.* | |
| Tungstate de baryte. *Tunstas baryticus.* | |
| Tungstate de bismuth. *Tunstas bismuthi.* | |
| Tungstate de chaux. *Tunstas calcareus.* | |
| Tungstate de cobalt. *Tunstas cobalti.* | |
| Tungstate de cuivre. *Tunstas cupri.* | |
| Tungstate d'étain. *Tunstas stanni.* | |
| Tungstate du fer. *Tunstas ferri.* | |
| Tungstate de magnésie. *Tunstas magnesiæ.* | |
| Tungstate de manganèse. *Tunstas magnesii.* | |
| Tungstate de mercure. *Tunstas hydrargiri.* | |

| *Noms nouveaux.* | Noms anciens. |
|---|---|
| Tungſtate de molybdène. | |
| *Tunſtas molybdeni.* | |
| Tungſtate de Nickel. | |
| *Tunſtas Niccoli.* | |
| Tungſtate d'or. | |
| *Tunſtas auri.* | |
| Tungſtate de platine. | |
| *Tunſtas platini.* | |
| Tungſtate de plomb. | |
| *Tunſtans plumbi.* | |
| Tungſtate de potaſſe. | |
| *Tunſtas potaſſæ.* | |
| Tungſtate de ſoude. | |
| *Tunſtas ſodæ.* | |
| Tungſtate de tungſtène. | |
| *Tunſtas tunſteni.* | |
| Tungſtate de zinc. | |
| *Tunſtas zinci.* | |

## Z.

ZINC.

# RAPPORT

## SUR LA NOUVELLE NOMENCLATURE.

*EXTRAIT des Regiſtres de l'Académie Royale des Sciences.*

Du 13 Juin 1787.

LE tableau de la nouvelle Nomenclature de chimie, qui nous a été préſenté par MM. de Morveau, Lavoiſier, Bertholet & de Fourcroy, eſt diviſé en ſix colonnes.

### PREMIÈRE COLONNE.

*Subſtances non-décompoſées.*

La première renferme les ſubſtances qui paroiſſent être les plus ſimples, ou ſe rapprocher davantage de l'état de ſimplicité; telles ſont la lumière, la matière de la chaleur, ou le calorique, l'air vital ou l'oxygène, l'air inflammable ou l'hydrogène, l'air phlogiſtiqué ou l'azote.

Enſuite viennent les baſes acidifiables ou les radicaux acides; c'eſt-à-dire, ces ſubſtances,

qui n'étant pas acides elles-mêmes, forment pourtant les différens acides, par leur ſimple combinaiſon avec l'oxygène, ou gaz déphlogiſtiqué débarraſſé du calorique, ou matière de la chaleur. A la tête de cette claſſe on a placé le ſoufre, qu'on y regarde comme un être ſimple, ou du moins comme un être non-décompoſé & comme baſe de l'acide vitriolique. Suivent après les baſes moins connues des acides muriatique, boracique, fluorique, ſuccinique, acétique; en un mot, les baſes de tous les acides, tirés ſucceſſivement des trois règnes. Ces baſes ſont déſignées dans le tableau, par l'expreſſion générique de *radical*: ainſi radical ſulfurique, muriatique, acétique, phoſphorique, lactique, &c.

On diſtingue dans cette claſſe, celles de ces baſes qui ſont plus connues, d'avec celles qu'on n'a pu juſqu'ici décompoſer, ou dont on n'a pas pu retenir les principes; tels ſont l'azote, le carbone, le ſoufre & le phoſphore.

Dans cette première colonne, ſont encore placés les demi-métaux & les métaux, comme ſubſtances ſimples; les cinq terres déſignées ſous les noms de *ſilice*, d'*alumine*, de *baryte*, de *chaux* & de *magnéſie*; enfin les trois alkalis, la *potaſſe*, la *ſoude* & l'*ammoniaque*, ou alkali volatil.

## DEUXIÈME COLONNE.

*Les ſubſtances de la première colonne, miſes à l'état de gaz par le calorique.*

La lumière ou le calorique combiné avec l'oxygène, avec l'hydrogène, l'azote & l'ammoniaque, concourt à les mettre en état de gaz, & forme ainſi l'air vital, l'air inflammable, l'air phlogiſtiqué & le gaz alkalin. C'eſt cette combinaiſon qui eſt repréſentée dans la ſeconde colonne.

## TROISIÈME COLONNE.

*Les ſubſtances précédentes, unies à l'oxygène formant les acides.*

Les différentes ſubſtances contenues dans la première colonne, combinées avec l'oxygène, forment tous les acides, auxquels on a donné dans cet état un nom générique, dont la terminaiſon eſt toujours la même; ainſi on dit acide vitriolique ou ſulfurique, qu'on diſtingue de l'acide ſulfureux, qui contient une moins grande quantité d'oxygène, & par conſéquent une plus grande quantité de ſoufre; l'acide nitrique, l'acide muriatique, l'acétique, l'oxalique, le ſébacique, &c. Enſuite viennent les chaux métalliques, qu'on déſigne par le nom générique d'oxides, oxides d'arſenic ou chaux

d'arſenic, oxide d'antimoine, de biſmuth, d'argent, d'or, &c. & c'eſt à cet ordre, très-étendu, de combinaiſons, qu'on a conſacré la troiſième colonne.

## QUATRIÈME COLONNE.

*Ces mêmes ſubſtances oxygénées & devenues gazeuſes.*

Dans la quatrième ſont placées celles de ces mêmes ſubſtances ainſi oxygénées, c'eſt-à-dire, combinées avec l'oxygène ou baſe de l'air vital, devenues acides, & qui ſont paſſées à l'état de gaz; elles ſont en petit nombre, eu égard à la quantité d'acides, qui remplit la troiſième colonne: tels ſont le *gaz nitreux*, le *gaz muriatique*, le *gaz acide carbonique* ou l'*air fixe*, le *gaz ſulfureux* & le *gaz fluorique*.

Nous ferons obſerver que, lorſqu'un acide ou une chaux métallique prennent un excès d'oxygène, on a joint à l'expreſſion qui les déſigne, l'épithète d'*oxygéné*; ainſi on dit acide muriatique oxygéné, oxide d'arſenic, ou chaux d'arſenic; l'oxide d'arſenic oxygéné prendra le nom d'acide arſenique, & de même acide molybdique, acide tungſtique.

## CINQUIÈME COLONNE.

*Les mêmes ſubſtances oxygénées avec leurs baſes.*

Dans la cinquième colonne on a rangé les combinaiſons qui réſultent de ces ſubſtances oxygénées, combinées avec diverſes baſes, ſoit alkalines, ſoit terreuſes, ſoit métalliques, auxquelles on a donné des noms caractériſés par des terminaiſons différentes, mais communes aux ſubſtances de mêmes eſpèce. La terminaiſon en *ate* indique la combinaiſon parfaite & complète; ainſi ſulfate de potaſſe, de ſoude, de chaux, &c. déſigne le tartre vitriolé, le vitriol de ſoude, la ſélénite, &c. La terminaiſon en *ite*, au contraire, marque ces mêmes combinaiſons avec les acides dans un état moins oxygéné; ainſi le nitrite de potaſſe ſera la potaſſe ſaturée de gaz nitreux; le ſulfite de potaſſe, la potaſſe ſaturée de gaz vitriolique; l'acétite de potaſſe ſera la terre foliée ordinaire; & l'acétate, la combinaiſon de potaſſe avec le vinaigre radical. D'après cette règle, on a fait auſſi arſeniate de potaſſe, de ſoude, pour exprimer l'acide arſenical, ſaturé de ces deux baſes.

## SIXIÈME COLONNE.

*Les premières ſubſtances combinées dans leur premier état de ſimplicité.*

Enfin la ſixième colonne repréſente les premières ſubſtances combinées dans leur premier état de ſimplicité, ſans être portées à l'état d'acide; ainſi le charbon combiné avec le fer, ou la plombagine, ſe nomme carbure de fer; l'union du ſoufre avec les différentes ſubſtances métalliques, eſt déſignée par le mot de ſulfure; ſulfure de fer, de plomb, d'argent, d'antimoine, exprimeront la pyrite martiale, la galène, la mine d'argent vitreuſe, l'antimoine, &c. les ſulfures de potaſſe, de ſoude, exprimeront les foies de ſoufre alkalins; le gaz hydrogène ſulfuré, le gaz hépatique, &c. Il en ſera de même du phoſphore uni au fer; ce ſera le phoſphure de fer ou la ſyderite, au cuivre, le phoſphure de cuivre, au plomb, le phoſphure de plomb; enfin le gaz hydrogène phoſphoriſé, déſigne le gaz phoſphorique.

On trouve à la fin un appendix, contenant les nouvelles dénominations appropriées à diverſes ſubſtances plus compoſées, & qui ſe combinent ſans décompoſition; telles ſont en-

tr'autres, le muqueux pour le mucilage, le gluten pour la matière glutineuse, l'huile fixe & volatile pour l'huile grasse & l'huile essentielle, l'arome pour la partie aromatique, & l'alkool pour l'esprit-de-vin.

Nous n'entreprendrons point de discuter le nombre infini d'objets qui forment l'ensemble du tableau de la Nomenclature méthodique : nous nous permettrons seulement quelques réflexions. Cette théorie nouvelle, ce tableau, sont l'ouvrage de quatre hommes justement célèbres dans les sciences, & qui s'en occupent depuis long-tems ; ils ne l'ont formé qu'après avoir bien comparé sans doute, les bases de la théorie ancienne avec les bases de la théorie nouvelle ; ils fondent celles-ci sur des expériences belles, imposantes ; mais quelle théorie dut jamais sa naissance à des hommes doués de plus de génie, à un travail plus soutenu, plus opiniâtre ? Quelle autre réunit jamais les savans par un concert de plus belles expériences, par une masse de faits plus brillans, que la doctrine du phlogistique ? Cet objet mérite donc la plus grande attention, il demande également le concours du tems, des expériences & des réflexions calmes & tranquilles des physiciens & des chimistes, pour être bien discuté, bien apprécié, bien jugé ; & ce jugement n'est pas

l'affaire d'un jour, parce que ce n'eſt pas en un jour qu'on renverſera les idées reçues dans une ſcience, qui marche déjà d'un pas ſi rapide, qui a déjà fait tant de progrès, qui s'eſt liée à la phyſique par des nœuds ſi ſerrés, & qui, telle qu'elle eſt, s'exprime depuis un demi-ſiècle avec une merveilleuſe clarté. Ce n'eſt pas encore en un jour qu'on réforme, qu'on anéantit preſque une langue déjà entendue, déjà répandue, familière même dans toute l'Europe, & qu'on lui en ſubſtitue une nouvelle d'après des étymologies, ou étrangères à ſon génie, ou priſes ſouvent dans une langue ancienne, déjà preſqu'ignorée des ſavans, & dans laquelle il ne peut y avoir ni trace, ni notion quelconque des choſes, ni des idées qu'on doit leur faire ſignifier.

La théorie ancienne qu'on attaque aujourd'hui, eſt incomplète ſans doute; mais celle qu'on lui ſubſtitue n'a-t-elle pas ſes embarras, ſes difficultés? Dans l'ancienne, nombre de phénomènes s'expliquent comme on peut, à l'aide du phlogiſtique; c'eſt avec le concours de l'eau, de la terre, de l'air & du feu, ſuivant les ordres différens & abſtraits de mixtion, de compoſition, de ſurcompoſition & d'aggrégation, que ſe forment les acides, les alkalis, les ſubſtances métalliques, &c. Dans la nouvelle, c'eſt l'oxy-

gène réuni aux bafes acidifiables, qui forme ces mêmes acides; mais qui nous dira ce que c'eft que l'oxygène ? ce que c'eft que le radical acide ? Dans l'ancienne, le foufre eft l'acide vitriolique fuperfaturé, neutralifé par le principe de l'inflammabilité : dans la nouvelle, au contraire, le foufre eft un être fimple. Dans la première, lorfque le foufre brûle, c'eft le phlogiftique, la matière du feu, qui fe dégage, & l'acide vitriolique abforbe l'eau de l'atmofphère. Dans la nouvelle, au contraire, c'eft l'air qui brûle, c'eft l'air pur qui fe décompofe, fon calorique fe met en liberté, & fa bafe, l'oxygène, s'unit au foufre, matière fimple, pourtant abfolument paffive, & foudain il en réfulte un nouvel être éminemment cauftique, l'acide vitriolique. Dans l'ancienne la caufticité de l'acide eft enchaînée par le phlogiftique qui le fature; dans la nouvelle c'eft l'oxgyène, qui convertit en un acide puiffant le foufre, auquel il eft combiné. Eft-il donc plus naturel, eft-il moins contre l'ordre des chofes, contre l'analogie, de regarder le foufre, le phofphore, comme des êtres fimples, que l'air vital ? ou plutôt n'eft-il pas plus vrai qu'ils foient compofés tous deux ? Et dans cette circonftance-ci, lorfque le foufre & le phofphore brûlent, qu'il fe dégage, nous ne difons pas de la lumière, nous ne difons pas de la

chaleur, mais même du feu, quels ſont les élémens de la flamme que ces êtres ſimples produiſent ? l'oxygène & l'hydrogène s'y trouvent-ils réunis ? d'où vient l'hydrogène ? & d'où vient cette eau qui s'y montre après la combuſtion, ſi l'hydrogène n'y eſt pour rien ?

Dans l'ancienne théorie, l'acide ſulfureux eſt l'acide vitriolique dégagé d'une partie du phlogiſtique, qui le conſtituoit ſoufre & mis dans un nouvel état de combinaiſon avec ce même phlogiſtique & avec l'eau de l'atmoſphère. Dans la nouvelle théorie, au contraire, l'acide ſulfureux n'eſt que le ſoufre uni à une portion d'oxygène. Mais eſt-ce une combinaiſon d'acide vitriolique & de ſoufre franche ? ou bien l'acide vitriolique n'y eſt-il encore, s'il eſt permis de le dire, que dans un état embrionné ? Dans le premier cas, on peut demander ce que c'eſt que le phlogiſtique qui rend concrèt, ſolide, inodore & inſipide, l'acide vitriolique dans le ſoufre, tandis qu'en changeant de forme, en perdant de ſa quantité & avec le concours de l'eau il devient l'être le plus volatil, le plus ſuffoquant, dans l'acide ſulfureux ? Mais dans le ſecond cas, qu'eſt-ce que c'eſt auſſi que cet oxygène, baſe de l'air vital, qui s'uniſſant à un être ſimple, le ſoufre forme l'acide vitriolique, tandis qu'une très-petite portion de

ce même oxygène, uni à ce même ſoufre, en fait un être gazeux, un être ſi volatil, en un mot, encore l'acide ſulfureux?

S'il n'eſt pas aiſé de renoncer ainſi à tous les principes de ſon éducation, il eſt plus difficile encore, il nous ſemble, d'admettre bruſquement qu'une foule d'êtres, que toute analogie dans l'ordre phyſique ſemble indiquer, comme étant plus ou moins compoſés, doivent être regardés déſormais comme des ſubſtances ſimples, ſans compter le nombre qu'on ſera forcé d'en ſimplifier tous les jours, comme ſi l'on touchoit encore à l'origine des choſes & aux premiers inſtans de la création.

La théorie nouvelle, il ne faut pas le diſſimuler, a pourtant ſes avantages ſur l'ancienne. Elle ſuit de plus près la marche des principes des corps; par exemple, ce principe vital, cet aliment de la vie & de la flamme, qui paſſe de l'air dans les acides, des acides dans les diverſes combinaiſons, l'art le retire encore de ces derniers & le fait reparoître ſous ſa forme première d'air vital; elle doit ces grands avantages à la préciſion, au calcul enfin, auxquels la perfection de nos appareils ont ſoumis l'analyſe.

Quant à la théorie de la décompoſition & de la recompoſition de l'eau, les expériences qui

qui la fondent, sont brillantes & capitales; sans doute : mais la conséquence qu'on en tire, se déduit absolument du rapport du poids des gaz avec le poids de l'eau qu'ils ont produite; il nous paroît qu'on y a trop peu d'égards à celui de la matière de la chaleur, parce que son poids ne peut pas s'apprécier. Cependant cette quantité énorme de chaleur & de lumière, qui se dégagent dans la combustion des deux airs, ne peut pas être comptée pour rien. Pourquoi cette chaleur ainsi combinée dans deux états très-différens dans l'air inflammable & dans l'air vital? ne peut-elle pas être regardée comme le dissolvant de l'eau, que leur combustion a produite? Ce qu'on sait, ce qu'on apprend chaque jour de la matière de la chaleur, les états différens de glace, de fluidité, de vapeur visible, invisible, & d'expansion aériforme, où elle fait passer successivement & journellement l'eau, ne nous mènent-ils pas par la main, à admettre cette dissolution & sa précipitation? Lorsque dans un grand orage d'été, le ciel déjà obscurci par un amas de nuages épais, sombres & entassés, une décharge subite du tonnerre rompt tout-à-coup cette combinaison, lorsqu'en un clin d'œil cet immense nuage crève, fond & couvre la terre d'un déluge d'eau; est-ce donc là une génération?

N'est-il pas aussi naturel de penser que cette eau, dissoute d'abord & volatilisée par les chaleurs de l'été, mise ainsi dans un état d'expansion dans l'atmosphère, à l'aide de cette même chaleur & des différens états dans lesquels cette matière si active, si subtile, si légère, si avide de combinaison peut entrer, se trouve précipitée de ces combinaisons diverses par la forte décharge électrique qui se fait dans le nuage, & que nous voyons subitement produire cet effet ?

Nous n'irons pas plus loin, nous dirons seulement que, lorsque nous nous sommes permis ces réflexions, nous n'avons pas plus prétendu combattre la théorie nouvelle, que défendre l'ancienne. La fonction dont l'Académie nous a chargés, nous impose la loi d'examiner sans passion, de laisser à part toute affection, toute opinion particulière, & de nous mettre en garde autant contre le prestige de la nouvauté, que contre les préjugés qui naissent si naturellement d'un long systême d'études & d'une vieille habitude de voir les objets.

Nous pensons donc qu'il faut soumettre cette théorie nouvelle, ainsi que sa nomenclature, à l'épreuve du tems, au choc des expériences, au balancement des opinions qui en est la suite ; enfin au jugement du public, comme au seul tribunal d'où elles doivent & puissent ressortir. Alors ce ne sera plus une théorie, cela dé-

viendra un enchaînement de vérités, ou une erreur. Dans le premier cas, elle donnera une base solide de plus aux connoissances humaines; dans le second, elle rentrera dans l'oubli avec toutes les théories & les systêmes de physique qui l'auront précédée. Et c'est dans cette vue que nous croyons que le tableau de nomenclature nouvelle de Chimie, avec les Mémoires qui y sont joints, peuvent être imprimés & rendus publics, de manière pourtant qu'on ne puisse pas en inférer qu'elle adopte ou qu'elle rejette la nouvelle théorie; l'Académie doit par cette impartialité qui a toujours fait la base de sa conduite, attendre l'épreuve du tems & le jugement des physiciens. Alors ce sera à elle à donner la sanction à ce que l'un & l'autre auront prononcé; à légitimer enfin dans cette nomenclature, ce qu'il plaira à l'usage, à l'oreille & au génie de la langue d'en adopter.

*Tunc nova factaque nuper habebunt verba fidem :*
*si Græco fonte cadant parce detorta.*

Au Louvre, le 13 Juin 1787. *Signé*, BAUMÉ, CADET, DARCET & SAGE.

Je certifie le présent Extrait conforme à son original & au jugement de l'Académie. A Paris, ce 23 Juin 1787.

*Signé*, le Marquis DE CONDORCET.

*FIN.*

viendra un enchaînement de vérités, ou une erreur. Dans le premier cas, elle donnera une base solide de plus aux connoissances humaines; dans le second, elle rentrera dans l'oubli avec toutes les théories & les systêmes de physique qui l'auront précédée. Et c'est dans cette vue que nous croyons que le tableau de nomenclature nouvelle de Chimie, avec les Mémoires qui y sont joints, peuvent être imprimés & rendus publics, de maniere pourtant qu'on ne puisse pas en inférer qu'elle adopte ou qu'elle rejette la nouvelle théorie; l'Académie doit par cette impartialité qui a toujours fait la base de sa conduite, attendre l'épreuve du tems & le jugement des physiciens. Alors ce sera à elle à donner la sanction à ce que l'un & l'autre auront prononcé; à légitimer enfin dans cette nomenclature, ce qu'il plaira à l'usage, à l'oreille & au génie de la langue d'en adopter.

*Et nova fictaque nuper habebunt verba fidem si*
*Græco fonte cadant, parce detorta.*

Au Louvre, le 13 Juin 1787. Signé, Baumé, Cadet, Darcet & Sage.

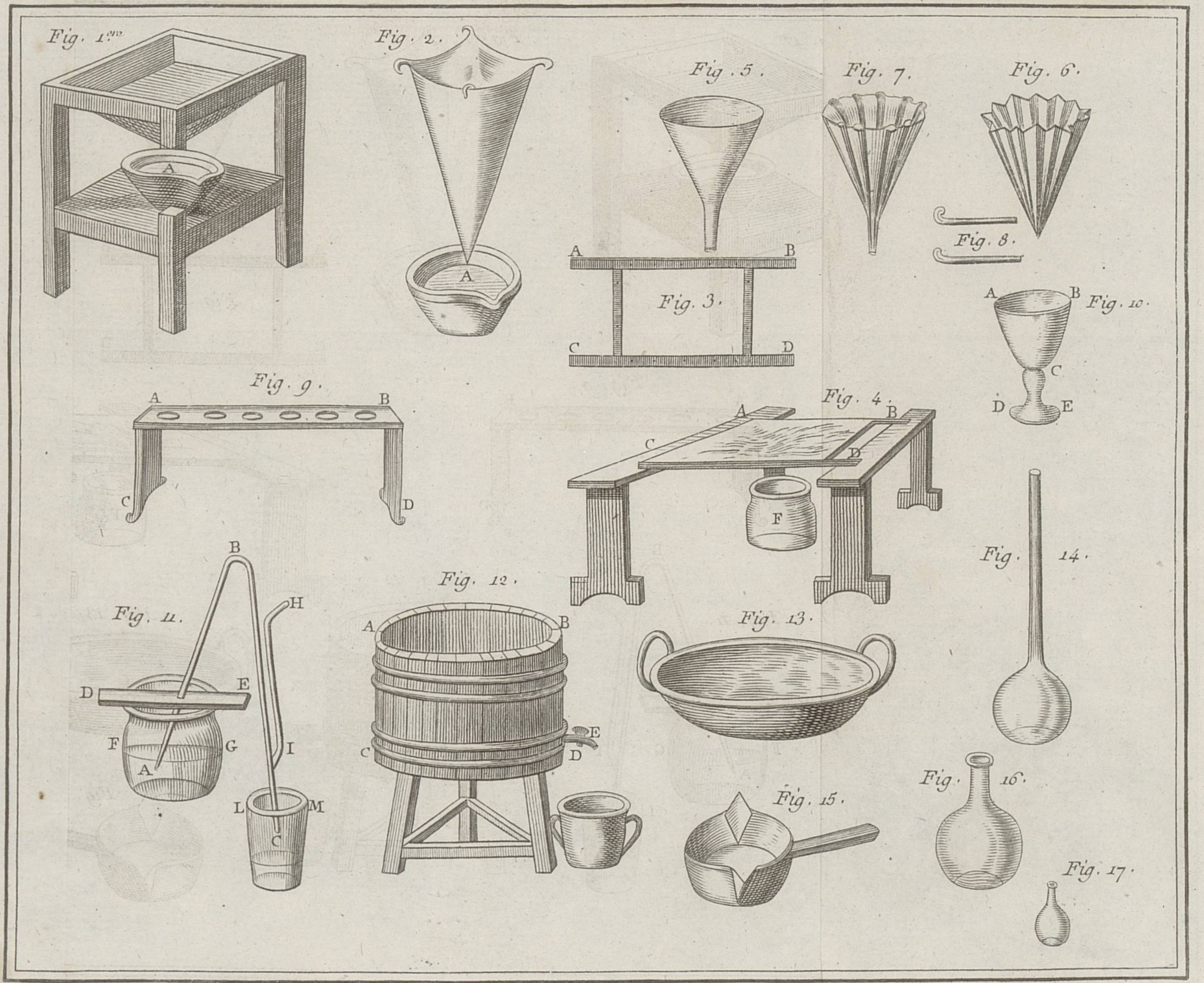
Je certifie le présent Extrait conforme à son original & au jugement de l'Académie. A Paris, ce 23 Juin 1787.

Signé, le Marquis de Condorcet.

FIN.

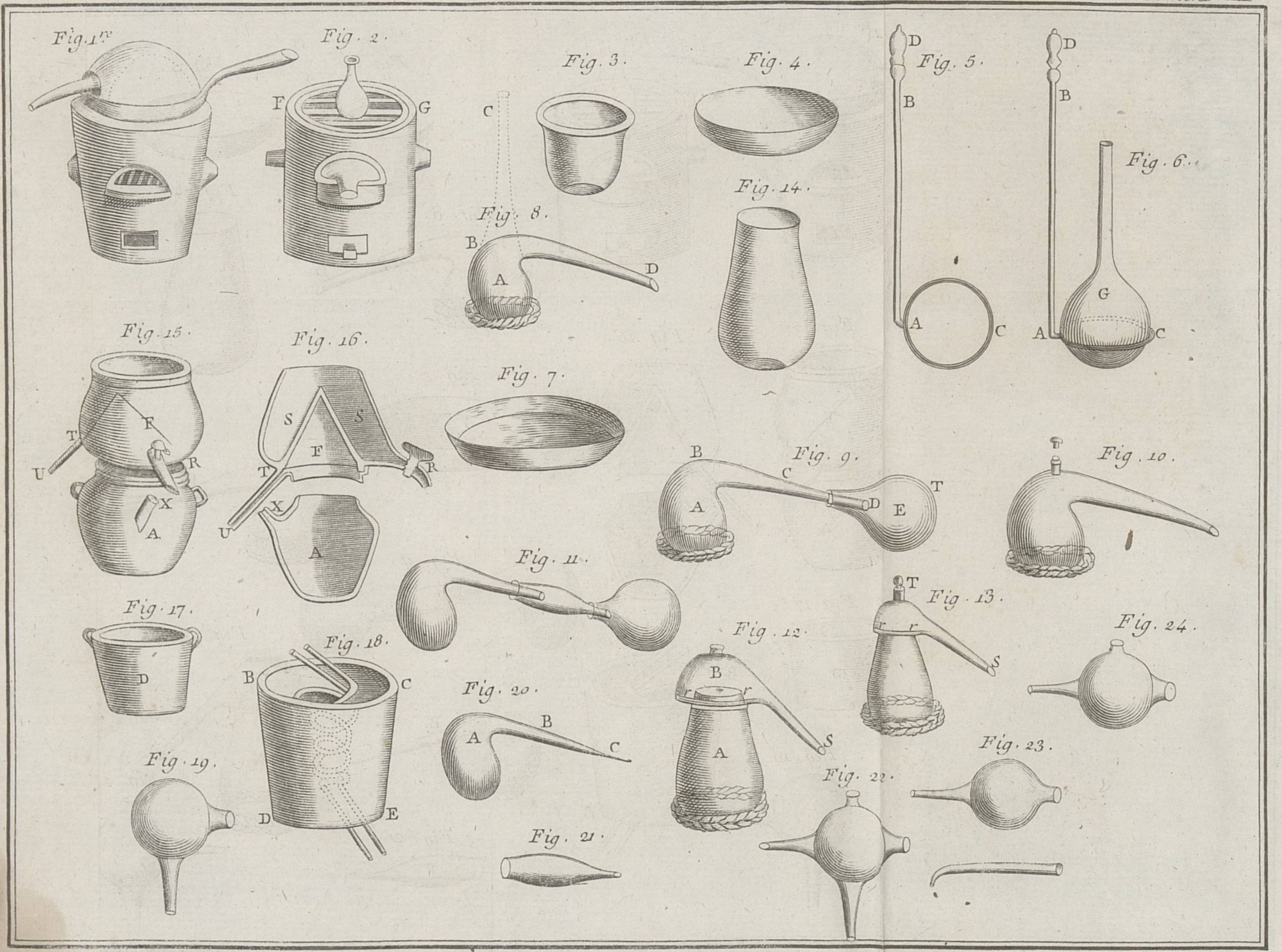
Planche I.

Paulze Lavoisier, Sculpsit.



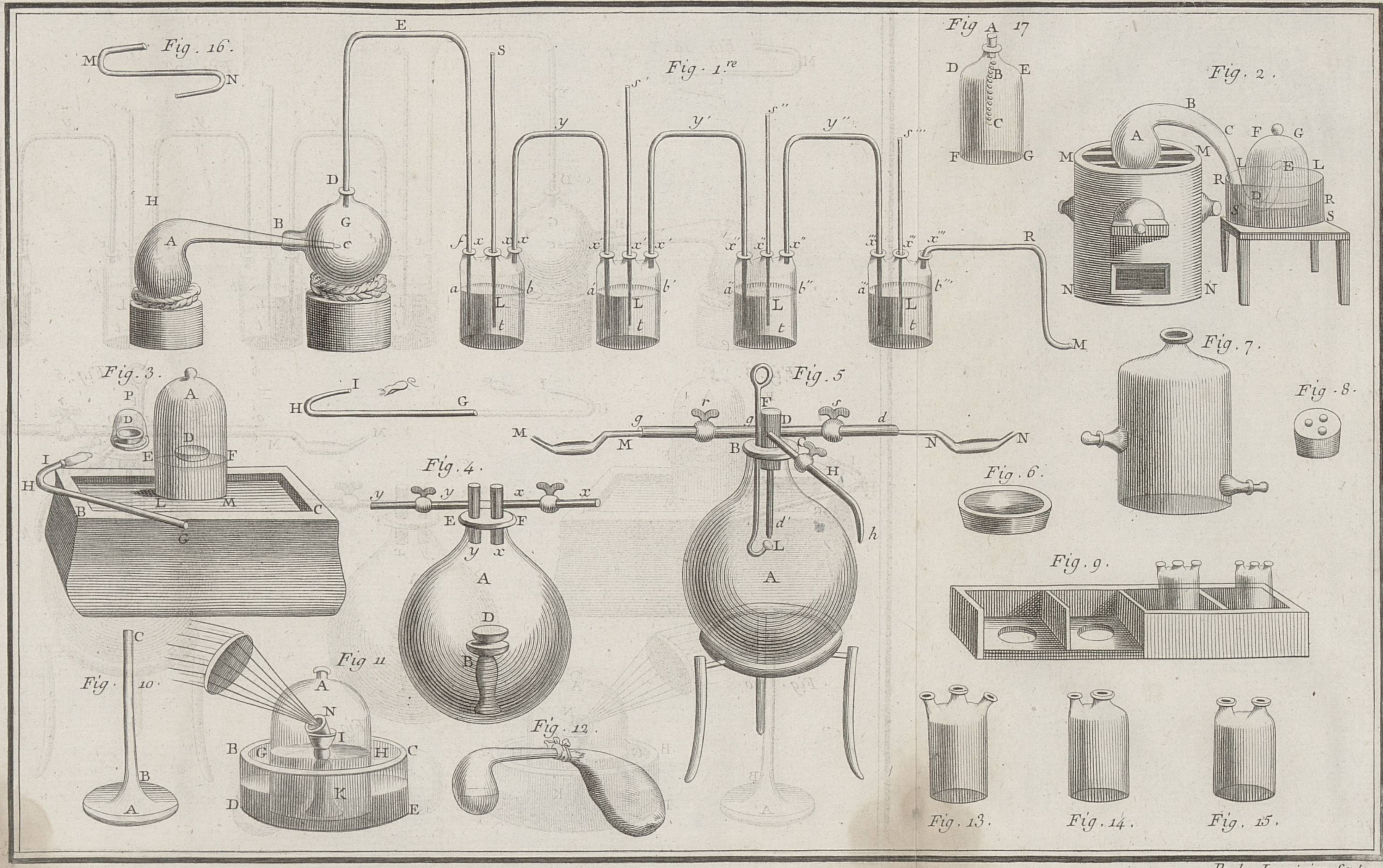

Paulze Lavoisier, Sculpsit.

Planche III.

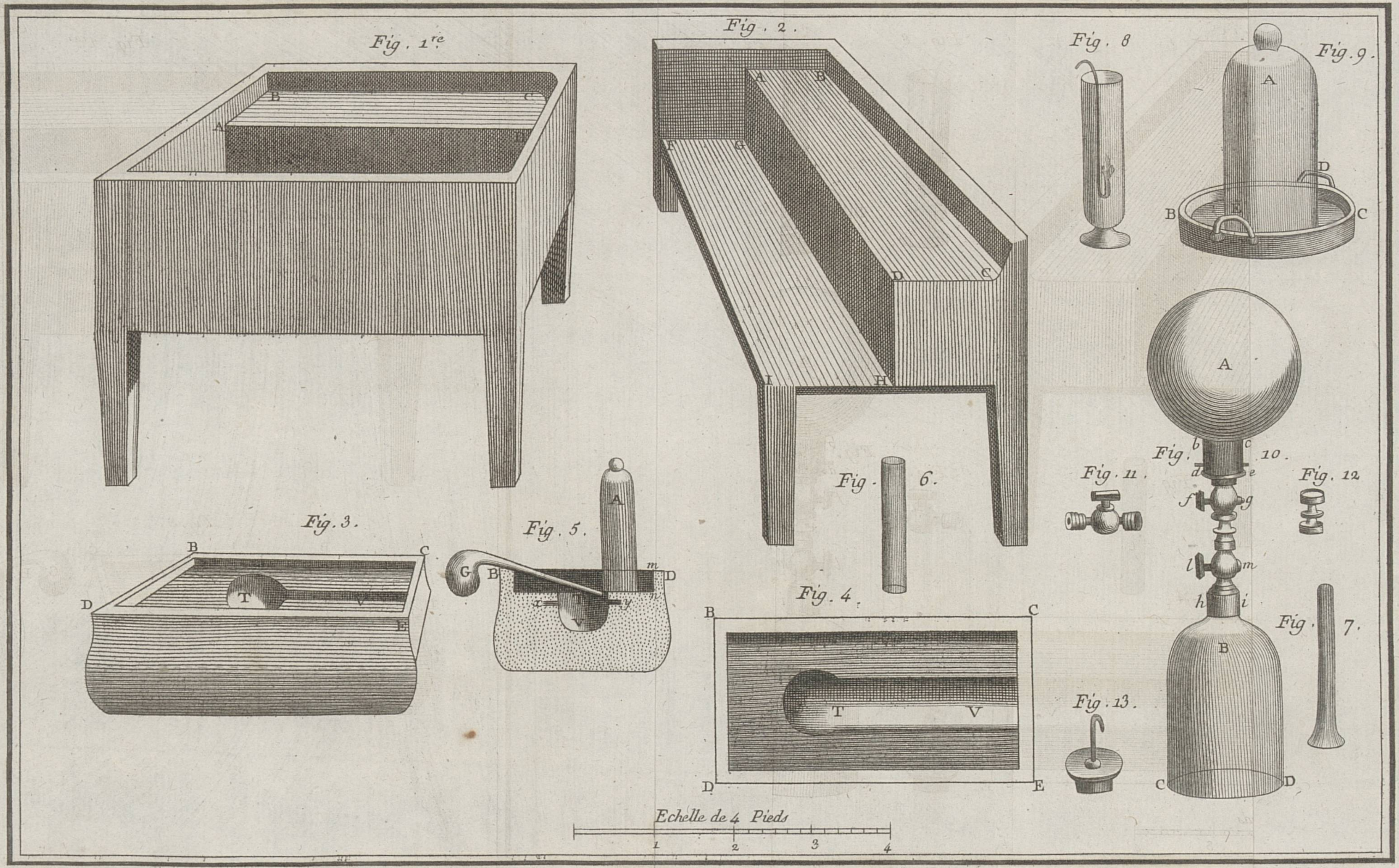



Paulze Lavoisier, Sculpsit.

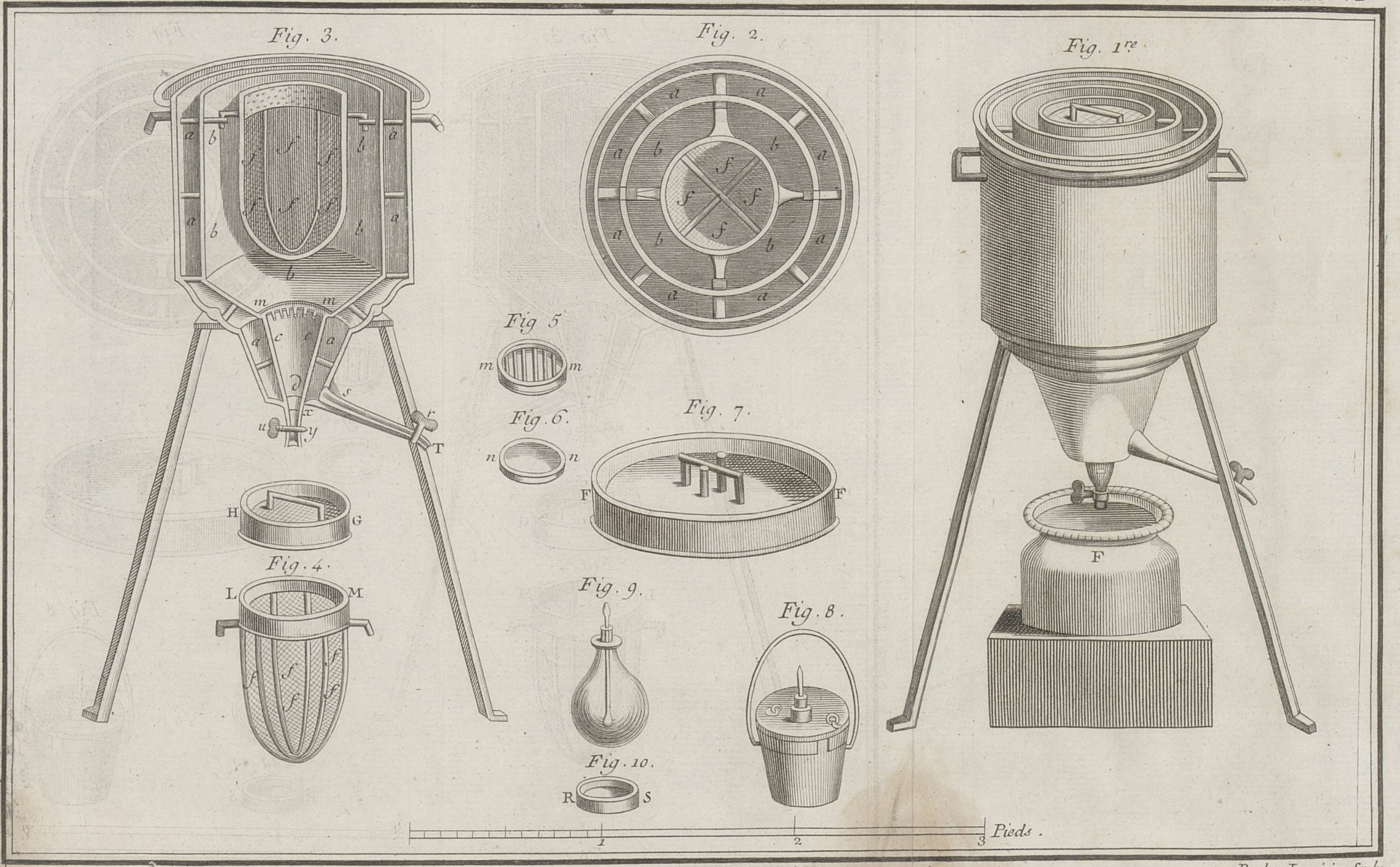
Planche IV.



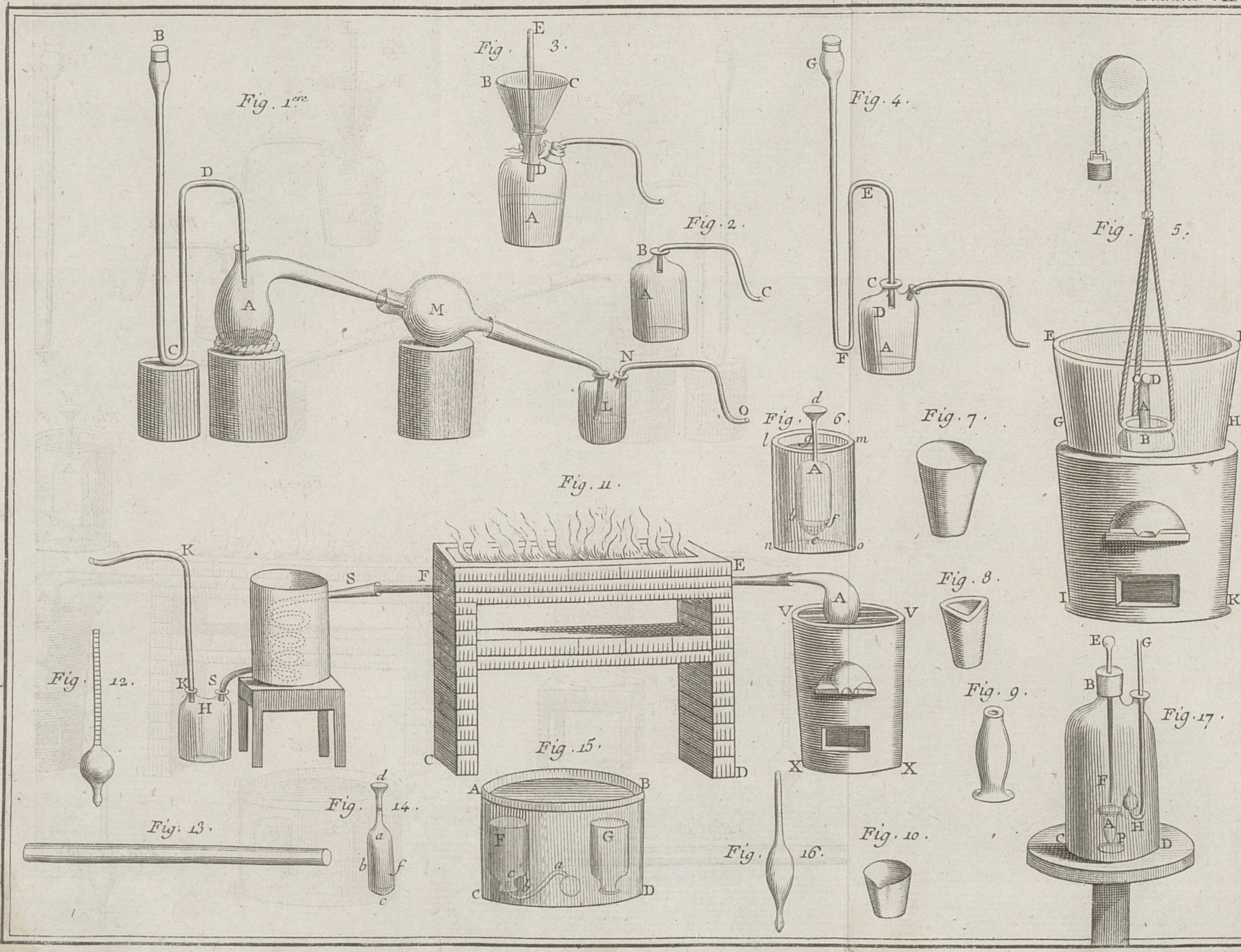

Paulze Lavoisier, Sculp.



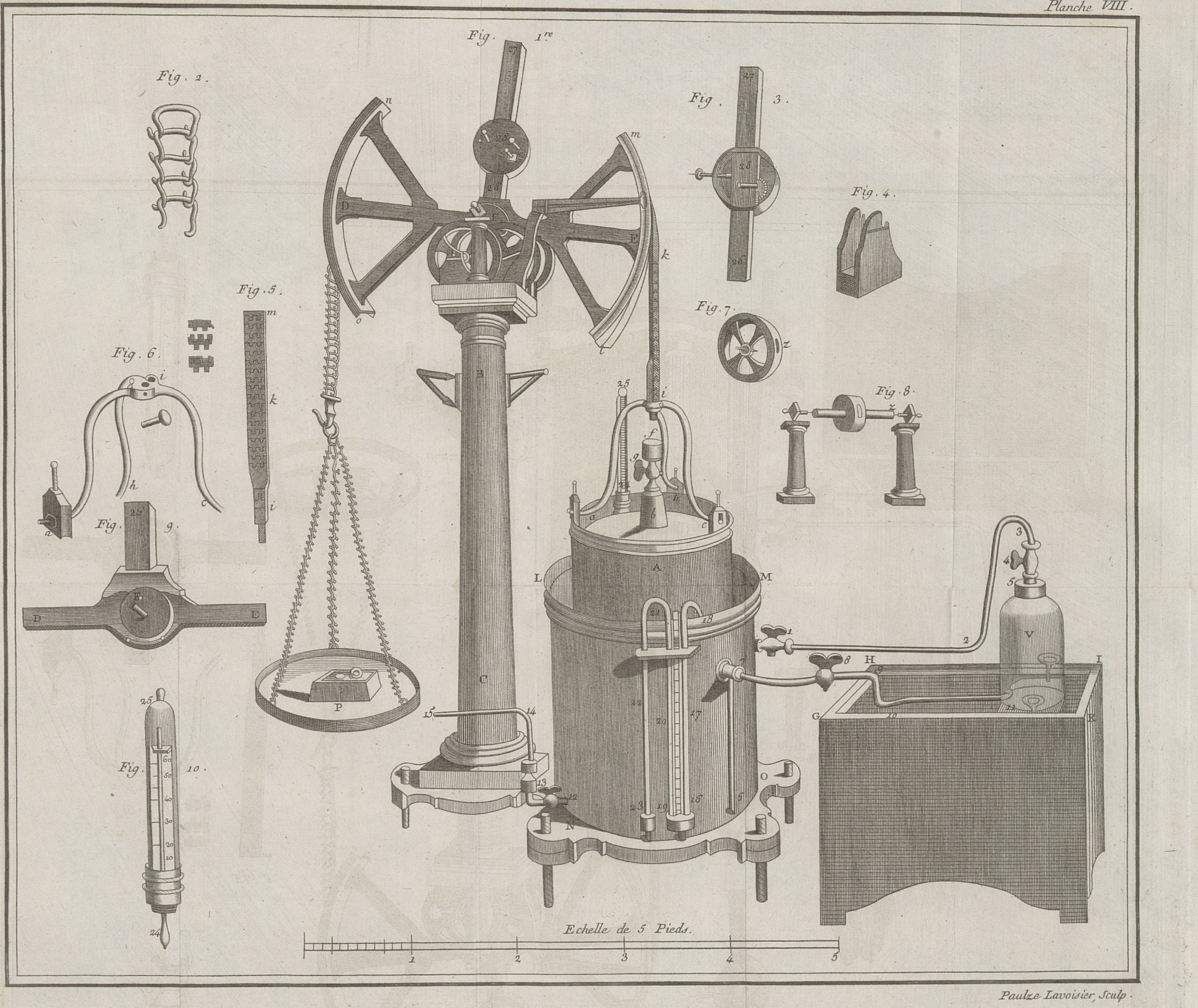

Paulze Lavoisier, Sculpsit.



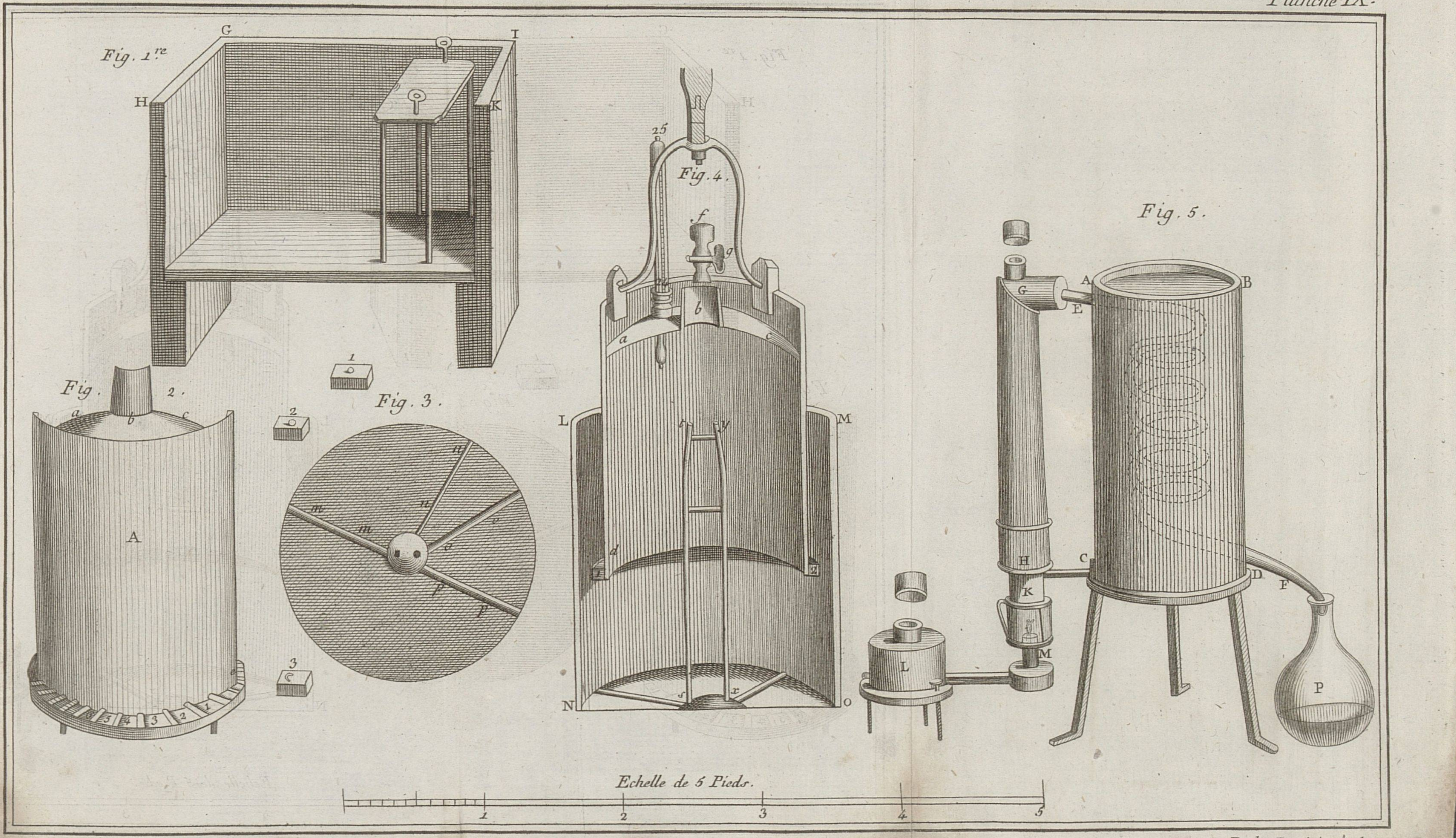

Paulze Lavoisier, Sculp.



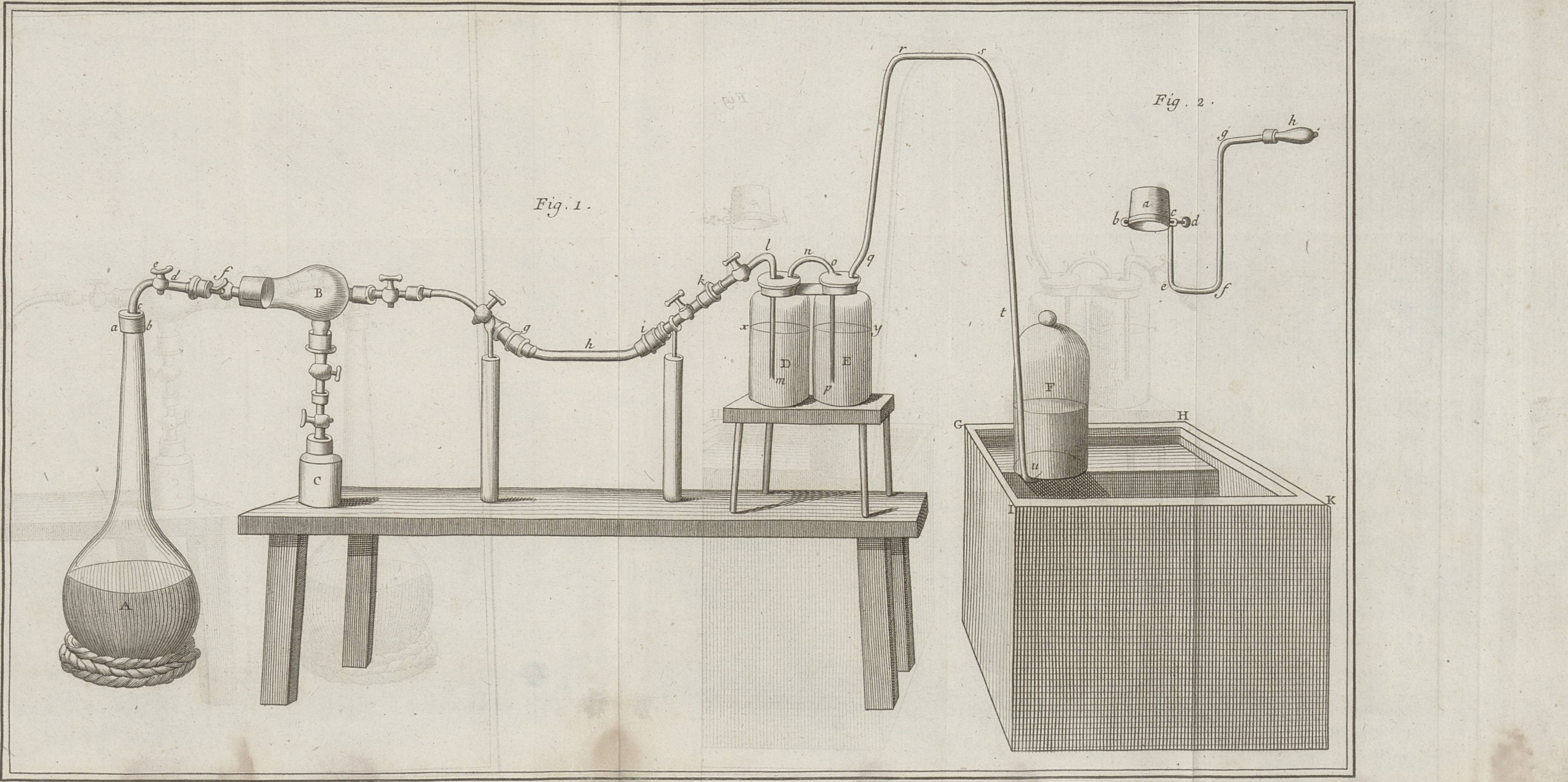

Paulze Lavoisier, Sculp.



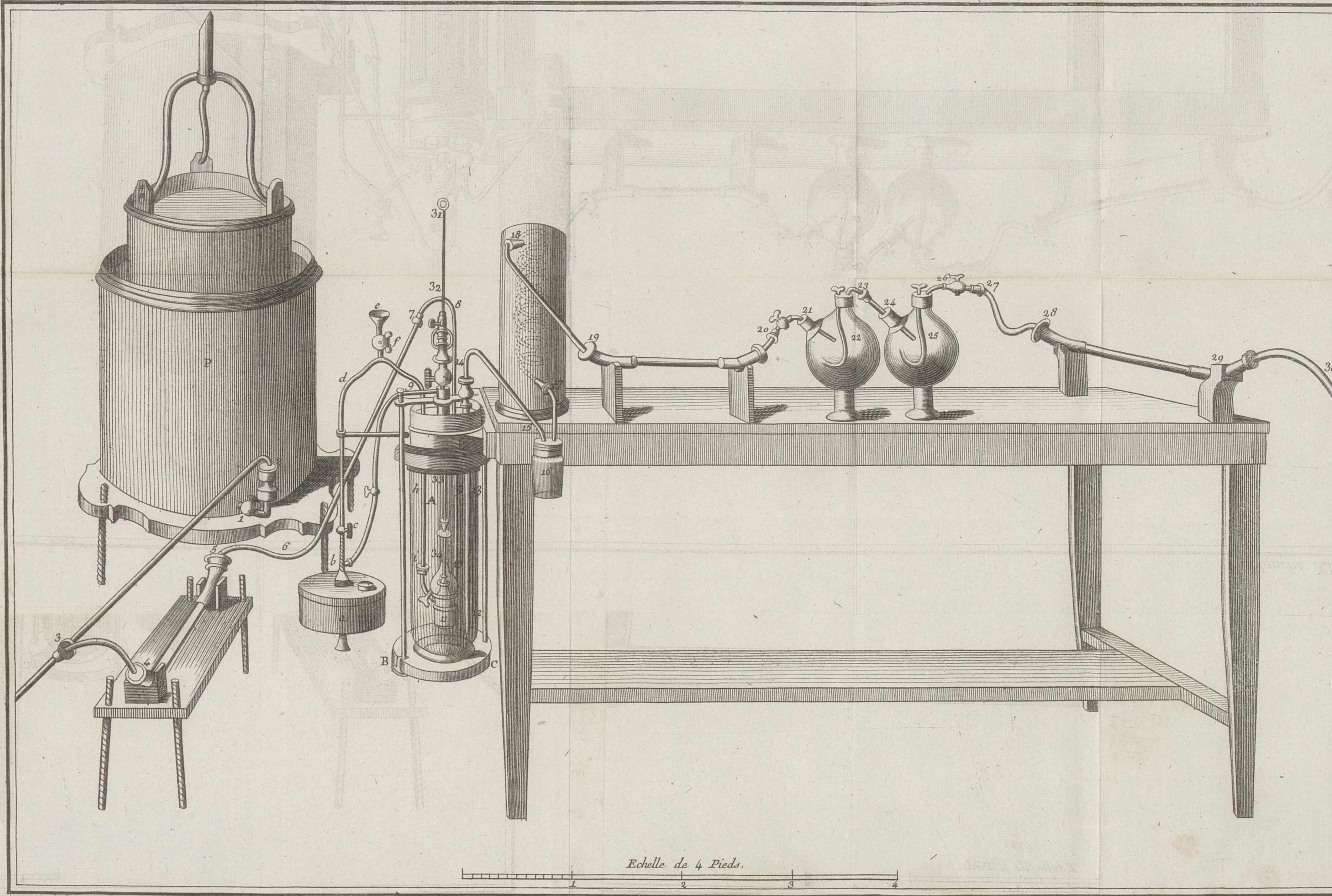

Paulze Lavoisier, Sculp.




Paulze Lavoisier, Sculp.

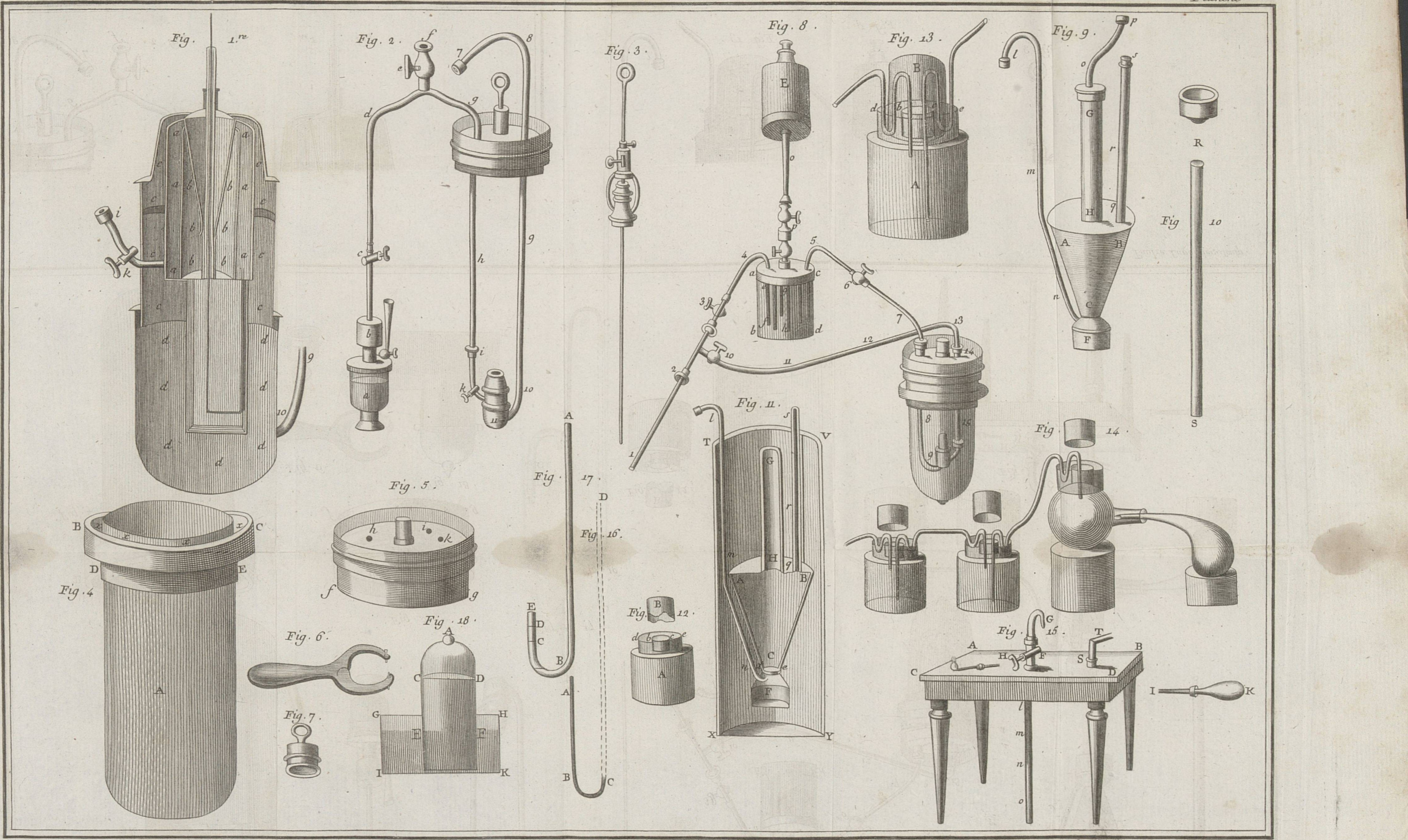



Paulze Lavoisier, Sculp.

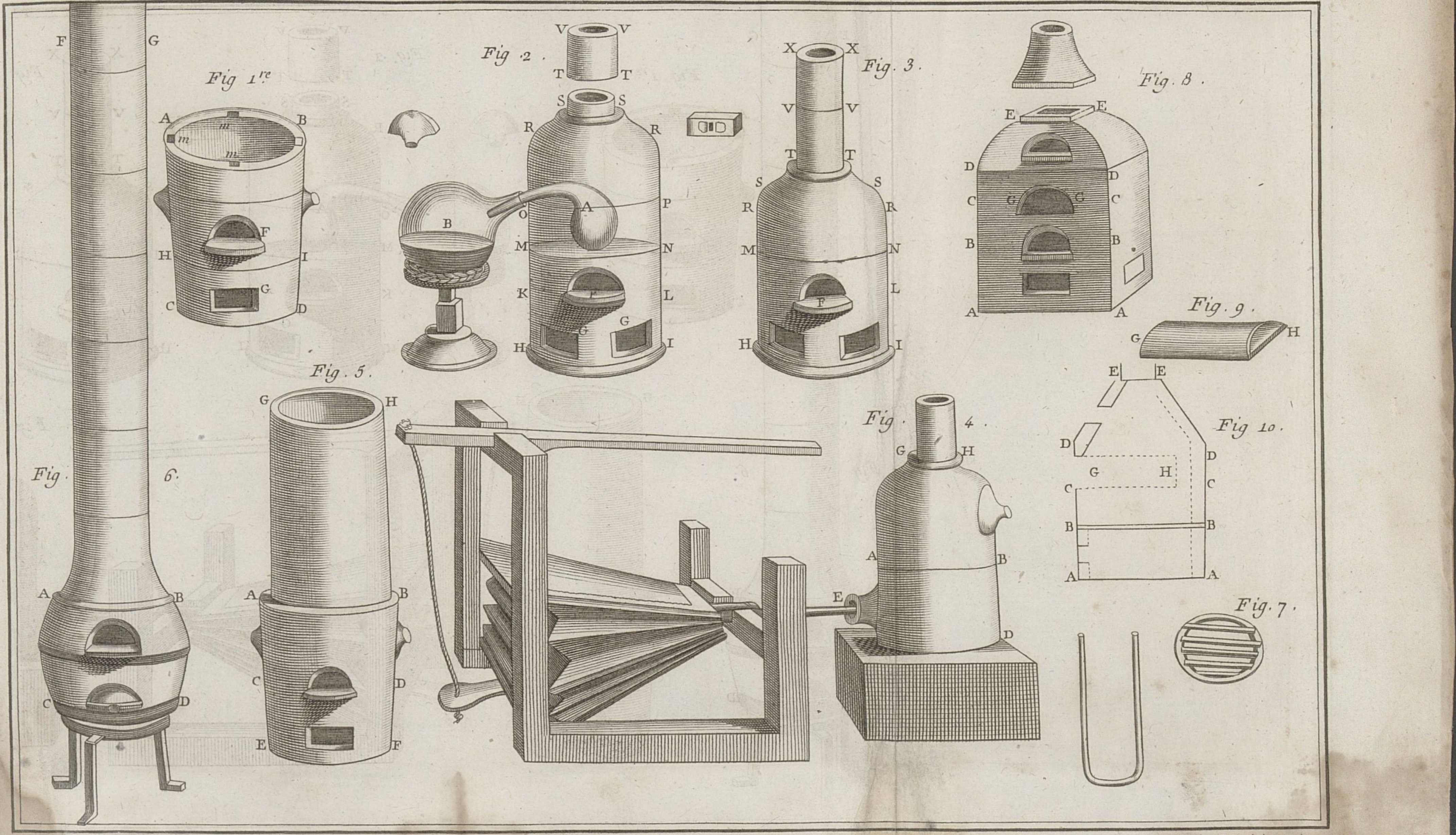



Paulze Lavoisier, Sculp.

Planche XII.




Paulze Lavoisier, Sculp.

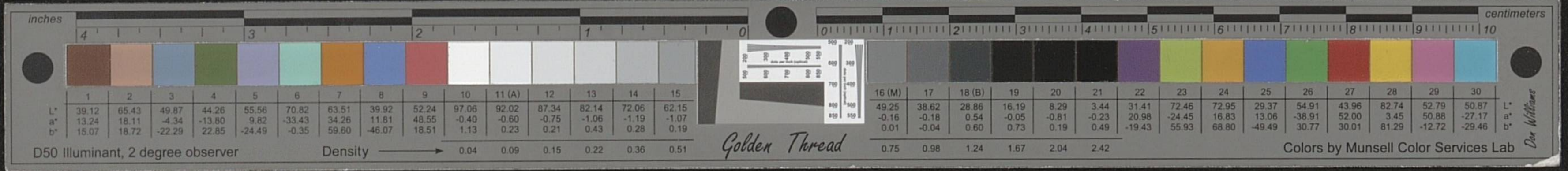



Paulze Lavoisier, Sculp.

3v.    CC: or Ci:

CHIMIE
DE
LAVOISIER

3


inches
centimeters
Don Williams
Golden Thread
D50 Illuminant, 2 degree observer
Density
Colors by Munsell Color Services Lab
1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 (A) 12 13 14 15
L* 39.12 65.43 49.87 44.26 55.56 70.82 63.51 39.92 52.24 97.06 92.02 87.34 82.14 72.06 62.15
a* 13.24 18.11 -4.34 -13.80 9.82 -33.43 34.26 11.81 48.55 -0.40 -0.60 -0.75 -1.06 -1.19 -1.07
b* 15.07 18.72 -22.29 22.85 -24.49 -0.35 59.60 -46.07 18.51 1.13 0.23 0.21 0.43 0.28 0.19
0.04 0.09 0.15 0.22 0.36 0.51
16 (M) 17 18 (B) 19 20 21 22 23 24 25 26 27 28 29 30
L* 49.25 38.62 28.86 16.19 8.29 3.44 31.41 72.46 72.95 29.37 54.91 43.96 82.74 52.79 50.87
a* -0.16 -0.18 0.54 -0.05 -0.81 -0.23 20.98 -24.45 16.83 13.06 -38.91 52.00 3.45 50.88 -27.17
b* 0.01 -0.04 0.60 0.73 0.19 0.49 -19.43 55.93 68.80 -49.49 30.77 30.01 81.29 -12.72 -29.46
0.75 0.98 1.24 1.67 2.04 2.42